

Accordingly, the thermoelectric conversion material of the present
5 invention is characterized in that, concerning a basic structure in which,
where constituting elements are A, B, and C, the constituting elements A, B,
and C form such a stoichiometric composition (A_2BC) resulting in a Heusler
alloy type crystal structure and in which the total number of the valence
electrons per chemical formula is 24, the total number of the valence
10 electrons per chemical formula is controlled by adjusting the proportion of
the chemical composition.

According to the result of the test performed by the inventors, when the other element that substitutes the element A is Ds, the element Ds can be selected from the group consisting of group VIII in the fourth to sixth periods of the periodic table. The inventors have confirmed that the element Ds can be at least one of Pt (platinum) and Co (cobalt). In these cases, the resulting thermoelectric conversion materials are large in Seebeck coefficient and power factor. When the basic structure is Fe_2VAl , an n-type thermoelectric conversion material is obtained by substituting at least a portion of Fe with Pt. When the basic structure is Fe_2VAl , an n-type thermoelectric conversion material is obtained also by substituting at least a portion of Fe with Co.

In addition, when the other element that substitutes the element B is Es, the element Es can be selected from the group consisting of groups IVa to VIIa in the fourth to sixth periods of the periodic table. The inventors have confirmed that the element Es can be at least one of Mo (molybdenum) and Ti (titanium). In these cases too, the resulting thermoelectric conversion materials are large in Seebeck coefficient and power factor. When the basic structure is Fe_2VAl , an n-type thermoelectric conversion material is obtained by substituting at least a portion of V with Mo. Also, when the basic structure is Fe_2VAl , a p-type thermoelectric conversion material is obtained by substituting at least a portion of V with Ti.

Furthermore, when the other element that substitutes the element C is Fs, the element Fs can be selected from the group consisting of group IIa or groups IIIb to Vb in the third to sixth periods of the periodic table. The

inventors have confirmed that the element Fs can be at least one of Si (silicon), Ge (germanium), and Sn (tin). In these cases too, the resulting thermoelectric conversion materials are large in Seebeck coefficient and power factor. When the basic structure is Fe_2VAl , an n-type thermoelectric conversion material is obtained by substituting at least a portion of Al with Si. When the basic structure is Fe_2VAl , an n-type thermoelectric conversion material can be obtained also by substituting at least a portion of Al with Ge.

These are tabulated as follows.

$(\text{A}_{1-a}\text{Ds}_a)_{2+x}$	A	Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt
	Ds	Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt
$(\text{B}_{1-b}\text{Es}_b)_{1+y}$	B	Ti, V, Cr, Mn, Zr, Nb, Mo, Tc, Hf, Ta, W, Re
	Es	Ti, V, Cr, Mn, Zr, Nb, Mo, Tc, Hf, Ta, W, Re
$(\text{C}_{1-y}\text{Fs}_y)_{1+z}$	C	Mg, Al, Si, P, Ca, Ga, Ge, As, Sr, In, Sn, Sb
	Fs	Mg, Al, Si, P, Ca, Ga, Ge, As, Sr, In, Sn, Sb, Ba, Tl, Pb, Bi

With these selections, at least a portion of at least one element of the elements A, B, and C can be substituted with another element, concerning the above-described basic structure. This makes it possible to control the total number of the valence electrons per chemical formula.

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2003 年 3 月 6 日 (06.03.2003)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 03/019681 A1

(51) 国際特許分類: H01L 35/14, 35/20, 35/24,
35/32, C22C 38/00, 38/12, H02N 11/00

SCIENCE RESEARCH INSTITUTE) [JP/JP]; 〒460-0008 愛知県名古屋市 中区栄二丁目10番19号 Aichi (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP02/08394

(22) 国際出願日: 2002 年 8 月 20 日 (20.08.2002)

(72) 発明者; および

(25) 国際出願の言語: 日本語

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 西野 洋一 (NISHINO, Yoichi) [JP/JP]; 〒458-0015 愛知県名古屋市 緑区篠の風3丁目252-1-104 Aichi (JP). 加藤 英晃 (KATO, Hideaki) [JP/JP]; 〒400-0117 山梨県 中巨摩郡 竜王町西八幡3656-1 日立誠心寮A406 Yamanashi (JP). 松浦 仁 (MATSUURA, Hitoshi) [JP/JP]; 〒467-0805 愛知県名古屋市 瑞穂区桜見町2-10 ジュネスコート桜山313 Aichi (JP). 加藤 雅章 (KATO, Masaaki) [JP/JP]; 〒466-0022 愛知県名古屋市 昭和区塩付通2-7 近藤ビル3C Aichi (JP). 水谷 宇一郎 (MIZUTANI, Uichiro) [JP/JP]; 〒457-0008 愛知県名古屋市 南区外山2-12-6 Aichi (JP). 浅野 滋 (ASANO, Shigeru) [JP/JP]; 〒

(26) 国際公開の言語: 日本語

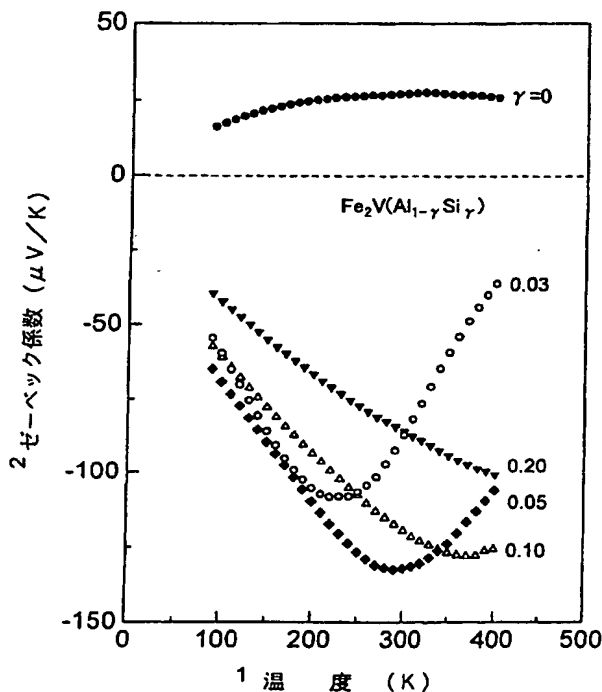
(30) 優先権データ:
特願2001-252742 2001 年 8 月 23 日 (23.08.2001) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 財団法人名古屋産業科学研究所 (NAGOYA INDUSTRIAL

[続葉有]

(54) Title: THERMOELECTRIC TRANSDUCING MATERIAL, METHOD FOR PREPARATION THEREOF AND THERMOELECTRIC TRANSDUCER

(54) 発明の名称: 熱電変換材料、その製造方法及び熱電変換素子



1...TEMPERATURE (K)
2...SEEBECK COEFFICIENT (μV/K)

(57) Abstract: A thermoelectric transducing material, wherein a basic structure in which Fe, V and Al make up a stoichiometric composition (Fe_2VAl) which is a Heusler alloy type of crystal structure and has a total number of valence electrons per chemical formula of 24 is modified by substituting Si or the like for a part of Al or by adjusting the above composition ratio and also substituting Si or the like for a part of Al, to thereby control the total number of valence electrons per chemical formula; and a method for preparing the thermoelectric transducing material. The thermoelectric transducing material and a thermoelectric transducer made from the material exhibit a high thermoelectric transducing efficiency, can be prepared at a low cost, and is significantly reduced in the fear of environmental pollution.

[続葉有]

WO 03/019681 A1



468-0009 愛知県 名古屋市 天白区元植田2-1103 Aichi (JP). 森田 上詞 (MORITA,Shoji) [JP/JP]; 〒466-0003 愛知県 名古屋市 昭和区曙町2-5 Aichi (JP).

(74) 代理人: 中村 敬 (NAKAMURA,Takashi); 〒460-0003 愛知県 名古屋市 中区錦二丁目 8 番 2 3 号 キタムラビル 402号室 中村特許事務所 Aichi (JP).

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許

(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

規則4.17に規定する申立て:

— すべての指定国のための不利にならない開示又は新規性喪失の例外に関する申立て (規則4.17(v))

添付公開書類:

— 国際調査報告書

— 不利にならない開示又は新規性喪失の例外に関する申立て

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

熱電変換効率が高く、製造コストの低廉化が可能であり、環境汚染のおそれも少ない熱電変換材料及び熱電変換素子を提供する。また、熱電変換効率が高く、環境汚染のおそれも少ない熱電変換材料を低廉に製造することが可能な製造方法を提供する。FeとVとAlとがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成(Fe₂VAl)をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、Alの一部をSi等で置換する。また、この基本構造に対し、化学組成比を調整すること並びにAlの一部をSi等で置換する。これにより、化学式当たりの総価電子数を制御する。

明細書

熱電変換材料、その製造方法及び熱電変換素子

技術分野

本発明は熱電変換材料、その製造方法及び熱電変換素子に関する。

背景技術

従来、熱エネルギーと電気エネルギーとの相互変換が可能な熱電変換素子が知られている。この熱電変換素子は、p型及びn型の二種類の熱電変換材料から構成されており、この二種類の熱電変換材料を電氣的に直列に接続し、熱的に並列に配置した構成とされている。この熱電変換素子は、両端子間に電圧を印加すれば、正孔の移動及び電子の移動が起こり、両面間に温度差が発生する（ペルチェ効果）。また、この熱電変換素子は、両面間に温度差を与えれば、やはり正孔の移動及び電子の移動が起こり、両端子間に起電力が発生する（ゼーベック効果）。このため、熱電変換素子を冷蔵庫やカーエアコン等の冷却用の素子として用いたり、ごみ焼却炉等から生ずる廃熱を利用した発電装置用の素子として用いたりすることが検討されている。

従来、この熱電変換素子を構成する熱電変換材料として、金属間化合物からなるものが知られている。その中でも Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料は、大きなゼーベック係数と大きな出力因子とを有しており、比較的効率よく熱電変換を行うことができることから、特によく用いられている。また、金属間化合物以外の熱電変換材料として、複合酸化物系の熱電変換材料も開発されている（特開平9-321346号公報）。この熱電変換材料は、広い温度範囲で熱電変換を行うことができるという利点を有している。

しかし、上記従来の熱電変換材料のうち、 Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料は、脆くて加工し難い性質を有しており、熱間圧延等の加工法を採用することができない。このため、この熱電変換材料を用いて熱電変換素子を製造する場合には、 Bi_2Te_3 の多結晶のインゴットを製造した後、これを切断するという

方法が行われている。このため、切断のための削り代が必要になるとともに、切断時においてインゴットが割れやすいことから、熱電変換素子を製造する場合の歩留まりが非常に悪い。また、Teは高価な元素であるため、Teを原料とする上記熱電変換材料も高価になってしまう。こうして、この熱電変換材料では、熱電変換素子の製造コストの高騰化を招来する。また、Teは毒性が極めて強く、Biも毒性が強い。このため、 Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料は、環境汚染のおそれがある。さらに、Teは希少元素であるため、 Bi_2Te_3 を熱電変換材料として大量かつ安定に市場へ供給することは困難と考えられる。

この点、上記公報に記載された複合酸化物系の熱電変換材料は、Te等の希少元素を使用しておらず、市場へ大量かつ安定に供給することが可能である。また、この熱電変換材料は、原料として安価な汎用性金属を原料とするため、製造コストの低廉化が可能である。さらに、この熱電変換材料には毒性の強い成分は含まれておらず、環境汚染のおそれも少ない。

しかしながら、複合酸化物系の熱電変換材料は、 Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料と同様、脆くて加工が困難であるという性質を有する。このため、複合酸化物系の熱電変換材料を用いて熱電変換素子を製造した場合、やはり切断のための削り代が必要になるとともに、切断時においてインゴットが割れやすく、歩留まりが非常に悪く、熱電変換素子の製造コストの高騰化を招来する。また、複合酸化物系の熱電変換材料は、 Bi_2Te_3 よりもゼーベック係数の絶対値が小さく、出力因子も小さく、熱電変換効率が低い。

本発明は、上記従来の問題点に鑑みてなされたものであり、熱電変換効率が高く、製造コストの低廉化が可能であり、環境汚染のおそれも少ない熱電変換材料及び熱電変換素子を提供することを解決すべき課題としている。また、熱電変換効率が高く、環境汚染のおそれも少ない熱電変換材料を低廉に製造することが可能な製造方法を提供することも解決すべき課題としている。

発明の開示

発明者らは、上記課題解決のために鋭意研究を行い、以下の考察を経て本発明を完成するに至った。すなわち、発明者らの試験結果によれば、ホイスラー合金

型の結晶構造を有する化合物の中には、金属であるにもかかわらず半導体的性質を示すものがある。例えば、 Fe_2VAl は、2 Kでの比抵抗が約 $30 \mu\Omega\text{m}$ にも達しており、通常の金属と異なり、半導体的な負の温度依存性を示す。一方、高分解能光電子分光測定によれば、この化合物にはフェルミ準位に半導体型のエネルギーギャップが認められず、明瞭なフェルミ端が観測される。これらのことから、この化合物は金属的あるいは半金属的なバンド構造を有していることが判る。発明者らは、このホイスラー合金型の結晶構造を有する化合物のバンド計算を行った。この結果、この化合物の化学式当たりの総価電子数が24である場合、この化合物がフェルミ準位に鋭い擬ギャップをもつ半金属になることを明らかにした。

そして、発明者らは、ホイスラー合金型の結晶構造を有する化合物であって、化学式当たりの総価電子数が24の化合物である Fe_2VAl 等について、ホール効果の測定も行った。この結果、この化合物はキャリア数がSbのような半金属と同程度に低いことを確認し、その擬ギャップの存在を予測した。このような擬ギャップを有する化合物は、フェルミ準位近傍の状態密度の傾きが急峻である。このため、化学式当たりの総価電子数が24であるホイスラー合金型の化合物の化学組成比を調整し、フェルミ準位を擬ギャップの中心からシフトさせれば、その化合物のゼーベック係数の絶対値及び符号を変化させることができると推測した。また、化学式当たりの総価電子数が24であるホイスラー合金型の化合物の構成元素の少なくとも一部を他の元素つまり第4元素、第5元素等で置換し、フェルミ準位を擬ギャップの中心からシフトさせれば、その化合物のゼーベック係数の絶対値及び符号を変化させることができるとも推測した。さらに、化学式当たりの総価電子数が24であるホイスラー合金型の化合物の化学組成比を調整するとともに、構成元素の少なくとも一部を他の元素で置換し、フェルミ準位を擬ギャップの中心からシフトさせれば、その化合物のゼーベック係数の絶対値及び符号を変化させることができるとも推測した。そして、そのような化合物は、その機構から、熱エネルギーの寄与が少ない低温で熱電変換効率が高いことを確認した。特に、これらの化合物は、常温付近及び常温以下で熱電変換材料としての特性に優れていることを確認した。こうして、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明の熱電変換材料は、構成する元素をA、B及びCとした場合、元素A、B及びCがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成 (A_2BC) をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、化学組成比を調整することによって化学式当たりの総価電子数が制御されていることを特徴とする。

発明者らの試験結果によれば、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8の範囲にあることが好ましい。この範囲内の総価電子数の熱電変換材料が高い熱電変換効率を示す。

このため、化学組成比の調整量 x 、 y 及び z は、総価電子数が23.2～24.8になるように一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ の範囲内で選択され得る。調整量 x 、 y 又は z が正であれば、元素A、B又はCが基本構造よりも増加し、調整量 x 、 y 又は z が負であれば、元素A、B又はCが基本構造よりも減少することを意味する。化学組成比を調整した化合物がホイスラー合金型の結晶構造を維持するためには、 $x + y + z = 0$ が満足されていることが好ましい。

この際、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = -n$ 、 $y = n$ 、 $z = 0$ とすれば、 $2 + x = 2 - n$ 、 $1 + y = 1 + n$ 、 $1 + z = 1$ であるから、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ は一般式 $A_{2-n}B_{1+n}C$ で表されるため、基本構造の A_2BC に対し、AとBとの調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

また、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = -n$ 、 $y = 0$ 、 $z = n$ とすれば、 $2 + x = 2 - n$ 、 $1 + y = 1$ 、 $1 + z = 1 + n$ であるから、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ は一般式 $A_{2-n}B C_{1+n}$ で表されるため、基本構造の A_2BC に対し、AとCとの調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

さらに、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = 0$ 、 $y = -n$ 、 $z = n$ とすれば、 $2 + x = 2$ 、 $1 + y = 1 - n$ 、 $1 + z = 1 + n$ であるから、一般式 $A_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ は一般式 $A_2B_{1-n}C_{1+n}$ で表されるため、基本構造の A_2BC に対し、BとCとの調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を

制御することができる。

また、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = -2n/3$ 、 $y = -n/3$ 、 $z = n$ とすれば、 $2+x = 2(3-n)/3$ 、 $1+y = (3-n)/3$ 、 $1+z = 1+n$ であるから、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ は一般式 $(A_{2/3} B_{1/3})_{3-n} C_{1+n}$ で表され、基本構造の $A_2 B C$ に対し、 $A_2 B$ のグループと C との調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

さらに、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = -2n/3$ 、 $y = n$ 、 $z = -n/3$ とすれば、 $2+x = 2(3-n)/3$ 、 $1+y = 1+n$ 、 $1+z = (3-n)/3$ であるから、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ は一般式 $(A_{2/3})_{3-n} B_{1+n} (C_{1/3})_{3-n}$ で表されるため、基本構造の $A_2 B C$ に対し、 $A_2 C$ のグループと B との調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

また、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を例えば $x = -n$ 、 $y = n/2$ 、 $z = n/2$ とすれば、 $2+x = 2-n$ 、 $1+y = (2+n)/2$ 、 $1+z = (2+n)/2$ であるから、一般式 $A_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ は一般式 $A_{2-n} (B_{1/2} C_{1/2})_{2+n}$ で表されるため、基本構造の $A_2 B C$ に対し、 A_2 と $B C$ のグループとの調整量 n により、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

また、本発明の熱電変換材料は、構成する元素を A 、 B 及び C とした場合、元素 A 、 B 及び C がホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成($A_2 B C$)をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、元素 A 、 B 及び C の少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することによって化学式当たりの総価電子数が制御されていることを特徴とする。

発明者らの試験結果によれば、基本構造の元素 A に替えて置換する他の元素が $D s$ である場合、元素 $D s$ の置換量 α が一般式 $(A_{1-\alpha} D s_{\alpha})_2 B C$ を満たす $0 \leq \alpha \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御され得る。また、基本構造の元素 B に替えて置換する他の元素が $E s$ である場合、元素 $E s$ の置換量 β が一般式 $A_2 (B_{1-\beta} E s_{\beta}) C$ を満たす $0 \leq \beta \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御され得る。さらに、基本構造

の元素Cに替えて置換する他の元素がF sである場合、元素F sの置換量 γ が一般式 $A_2B (C_{1-\gamma}F s_\gamma)$ を満たす $0 \leq \gamma \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御され得る。元素D s、E s又はF sは1種の元素でもよく、複数の元素でもよい。

基本構造の元素Aに替えて元素D sで置換するとともに、基本構造の元素Bに替えて元素E sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D s_\alpha)_2 (B_{1-\beta}E s_\beta) C$ となる。また、基本構造の元素Aに替えて元素D sで置換するとともに、基本構造の元素Cに替えて元素F sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D s_\alpha)_2 B (C_{1-\gamma}F s_\gamma)$ となる。基本構造の元素Bに替えて元素E sで置換するとともに、基本構造の元素Cに替えて元素F sで置換すれば、一般式は $A_2 (B_{1-\beta}E s_\beta) (C_{1-\gamma}F s_\gamma)$ となる。基本構造の元素Aに替えて元素D sで置換し、基本構造の元素Bに替えて元素E sで置換し、かつ基本構造の元素Cに替えて元素F sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D s_\alpha)_2 (B_{1-\beta}E s_\beta) (C_{1-\gamma}F s_\gamma)$ となる。これらによっても、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御され得る。

さらに、本発明の熱電変換材料は、構成する元素をA、B及びCとした場合、元素A、B及びCがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成 (A_2BC) をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、化学組成比を調整すること並びに元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することによって化学式当たりの総価電子数が制御されていることを特徴とする。

発明者らの試験結果によれば、基本構造の元素Aに替えて置換する他の元素がD sである場合、化学組成比の調整量 x 、 y 及び z 並びに元素D sの置換量 α が一般式 $(A_{1-\alpha}D s_\alpha)_{2+x} B_{1+y} C_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \alpha \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御され得る。また、基本構造の元素Bに替えて置換する他の元素がE sである場合、化学組成比の調整量 x 、 y 及び z 並びに元素E sの置換量 β が一般式 $A_{2+x} (B_{1-\beta}E s_\beta)_{1+y} C_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \beta \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になる

ように制御され得る。さらに、基本構造の元素Cに替えて置換する他の元素がF_sである場合、化学組成比の調整量x、y及びz並びに元素F_sの置換量γが一般式 $A_{2+x}B_{1+y}(C_{1-\gamma}F_s)_\gamma$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \gamma \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が2.3、2.4、8になるように制御され得る。

化学組成比を調整量x、y及びzで調整しつつ、基本構造の元素Aに替えて元素D_sで置換するとともに、基本構造の元素Bに替えて元素E_sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D_s)_\alpha(A_{2+x}(B_{1-\beta}E_s)_\beta(C_{1-\gamma}F_s)_\gamma)$ となる。また、化学組成比を調整量x、y及びzで調整しつつ、基本構造の元素Aに替えて元素D_sで置換するとともに、基本構造の元素Cに替えて元素F_sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D_s)_\alpha(A_{2+x}B_{1+y}(C_{1-\gamma}F_s)_\gamma)$ となる。さらに、化学組成比を調整量x、y及びzで調整しつつ、基本構造の元素Bに替えて元素E_sで置換するとともに、基本構造の元素Cに替えて元素F_sで置換すれば、一般式は $A_{2+x}(B_{1-\beta}E_s)_\beta(C_{1-\gamma}F_s)_\gamma$ となる。化学組成比を調整量x、y及びzで調整しつつ、基本構造の元素Aに替えて元素D_sで置換し、基本構造の元素Bに替えて元素E_sで置換し、かつ基本構造の元素Cに替えて元素F_sで置換すれば、一般式は $(A_{1-\alpha}D_s)_\alpha(A_{2+x}(B_{1-\beta}E_s)_\beta(C_{1-\gamma}F_s)_\gamma)$ となる。

発明者らの試験結果によれば、構成する元素をA、B及びCとした場合、元素A、B及びCがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成(A₂BC)をなし、化学式当たりの総価電子数が2.4である基本構造を有している場合、すなわち原子当たりの平均電子濃度が $2.4/4 = 6$ である場合、この熱電変換材料は、フェルミ準位に鋭い擬ギャップをもつことが確認された。そして、この熱電変換材料は、化学組成比を調整すること、元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換すること、又は化学組成比を調整すること並びに元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することによって化学式当たりの総価電子数を制御すれば、これによってフェルミ準位を擬ギャップの中心からシフトさせることができ、ゼーベック係数の符号や大きさを変化させ得る。

この熱電変換材料は、金属的性質として、比抵抗が小さいという特徴がある。

また、この熱電変換材料では、化学組成比を変化させて非化学量論組成としたり、元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換したりすれば、格子振動の散乱が大きくなるため、熱伝導率が低下する。このため、この熱電変換材料を用いて、熱電変換効率の高い熱電変換素子を製造することができる。この際、熱電変換材料の製造過程において、熱間圧延等の歪加工を行ったり、熔融した原料を急冷したりすること等により結晶粒を小さくし、粒界散乱の度合いを高めて熱伝導率を低下させれば、熱電変換効率のより高い熱電変換素子を製造することができると考えられる。さらに、この熱電変換材料では、従来の熱電変換材料と異なり、金属的性質として、 750°C 以上かつ融点以下の温度で熱間加工等を行うことができる。このため、熱電変換素子を製造する場合の歩留まりを高くすることができるとともに、製造工程数も少なくなり、ひいては熱電変換素子の製造コストの低廉化も実現できる。また、この熱電変換材料は、BiやTe等の毒性の強い成分を主成分とすることを避け得るため、環境汚染のおそれも少ない。

発明者らの試験結果によれば、本発明の熱電変換材料は、元素Aが周期表における第4～6周期のV I I I族からなる群から選ばれた元素であり、元素Bが周期表における第4～6周期のI V a族～V I I a族からなる群から選ばれた元素であり、元素Cが周期表における第3～5周期のI I a族又はI I I b族～V b族からなる群から選ばれた元素であれば、基本構造が得られる。基本構造の元素AはFe（鉄）であり、元素BはV（バナジウム）であり、元素CはAl（アルミニウム）であることが好ましい。発明者らは基本構造をこれらの元素によって構成した熱電変換材料について効果を確認している。これらFe、V及びAlが主成分であれば、これらはいずれも毒性のほとんどないため、環境汚染の問題を生ずるおそれが小さくなる。また、Fe及びAlは安価であるので、製造コストの低廉化が可能になる。なお、Vの代わりにNb（ニオブ）を用いることもできる。NbはFeと原子半径及び質量が大きく異なるため、熱伝導率を下げる効果が大きいと推定される。また、元素AはFe（鉄）であり、元素BはTi（チタン）であり、元素CはSn（スズ）とすることもできる。こうであれば、SnはAlより質量が大きいため、やはり熱伝導率を下げる効果が大きいと推定される。

。 発明者らの試験結果によれば、元素Aに替えて置換する他の元素がD sである場合、元素D sは周期表における第4～6周期のV I I I族からなる群から選ばれ得る。発明者らは、元素D sがP t（白金）及びC o（コバルト）の少なくとも一方であり得ることを確認している。これらの場合、ゼーベック係数及び出力因子の大きな熱電変換材料となる。基本構造がF e₂V A lである場合、F eの少なくとも一部をP tで置換すれば、n型の熱電変換材料が得られる。基本構造がF e₂V A lである場合、F eの少なくとも一部をC oで置換しても、n型の熱電変換材料が得られる。

また、元素Bに替えて置換する他の元素がE sである場合、元素E sは周期表における第4～6周期のI V a族～V I I a族からなる群から選ばれ得る。発明者らは、元素E sがM o（モリブデン）及びT i（チタン）の少なくとも一方であり得ることを確認している。これらの場合もゼーベック係数及び出力因子の大きな熱電変換材料となる。基本構造がF e₂V A lである場合、Vの少なくとも一部をM oで置換すれば、n型の熱電変換材料が得られる。また、基本構造がF e₂V A lである場合、Vの少なくとも一部をT iで置換すれば、p型の熱電変換材料が得られる。

さらに、元素Cに替えて置換する他の元素がF sである場合、元素F sは周期表における第3～6周期のI I a族又はI I I b族～V b族からなる群から選ばれ得る。発明者らは、元素F sはS i（ケイ素）、G e（ゲルマニウム）及びS n（錫）の少なくとも一方であり得ることを確認している。これらの場合もゼーベック係数及び出力因子の大きな熱電変換材料となる。基本構造がF e₂V A lである場合、A lの少なくとも一部をS iで置換すれば、n型の熱電変換材料が得られる。基本構造がF e₂V A lである場合、A lの少なくとも一部をG eで置換しても、n型の熱電変換材料が得られる。

これらを表で示すと以下のようになる。

$(A_{1-\alpha}D s_{\alpha})_{2+x}$	A	Fe、Co、Ni、Ru、Rh、Pd、Os、Ir、Pt
	D s	Fe、Co、Ni、Ru、Rh、Pd、Os、Ir、Pt
$(B_{1-\beta}E s_{\beta})_{1+y}$	B	Ti、V、Cr、Mn、Zr、Nb、Mo、Tc、Hf、Ta、W、Re
	E s	Ti、V、Cr、Mn、Zr、Nb、Mo、Tc、Hf、Ta、W、Re
$(C_{1-\gamma}F s_{\gamma})_{1+z}$	C	Mg、Al、Si、P、Ca、Ga、Ge、As、Sr、In、Sn、Sb
	F s	Mg、Al、Si、P、Ca、Ga、Ge、As、Sr、In、Sn、Sb、Ba、Tl、Pb、Bi

これらの選択により、上記基本構造に対し、元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することができる。これにより、化学式当たりの総価電子数を制御することができる。

また、発明者らの試験結果によれば、本発明による元素で置換された熱電変換材料は、化学式当たりの総価電子数が大きいと、ゼーベック係数の符号が負であり、その絶対値が大きくなり、n型としての挙動を示すとともに、出力因子も大きくなる。また、本発明の熱電変換材料は、化学式当たりの総価電子数が小さいと、ゼーベック係数の符号が正で、その絶対値が大きくなり、p型としての挙動を示すとともに、出力因子も大きくなる。

発明者らの試験結果によれば、これらによりゼーベック係数の絶対値が300 K（約20°C）において50 μ V/K以上の熱電変換材料が得られる。また、出力因子が300 Kにおいて1 \times 10⁻³ W/mK²以上の熱電変換材料が得られる。

本発明の熱電変換材料の製造方法は、上記熱電変換材料を製造可能な元素と構成比率とを有する原料混合物を用意する第1工程と、該原料混合物を真空中又は不活性ガス中において熔融又は気化及び固化し、熱電変換材料を得る第2工程とを有することを特徴とする。

この製造方法で上記熱電変換材料を製造すれば、熱電変換効率が高く、環境汚

染のおそれも少ない熱電変換材料を低廉に製造することが可能である。

第2工程としては、例えば、原料混合物を真空中や不活性ガス中において溶解させた後で冷却する方法を採用することができる。溶解の方法はアーク溶解法等を採用することができる。また、固化させた後、粉碎機等で粉碎し、カーボンダイス等に充填し、ホットプレス法や放電プラズマ焼結法等により焼結することも可能である。こうして、気孔や酸化物を含んで焼結すれば、熱伝導率が低下し、熱電変換効率の高い熱電変換素子を製造することができると考えられる。さらに、 750°C 以上かつ融点以下の温度で熱間加工又は粉末冶金を施すことも可能である。例えば、この熱電変換材料を熱間圧延によって帯材とし、この帯材を切断して直方体形状のチップとし、このチップをモジュール化する等の方法により熱電変換素子を製造することも可能である。また、この熱電変換材料をアトマイズ粉とし、このアトマイズ粉を粉末冶金によってチップとし、このチップをモジュール化する等の方法により熱電変換素子を製造することも可能である。また、PVD法を用いて原料混合物を気化し、薄膜として固化させる方法等も採用することができる。固化後、第3工程として、焼鈍、熱間加工及びその組み合わせ等により熱電変換材料を均質化することが好ましい。

本発明の熱電変換素子は、上記熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が負のものを組み合わせてなることを特徴とする。この場合、ゼーベック係数の符号が正のものとしては、ゼーベック係数の符号が正の本発明の熱電変換材料又は公知の他の熱電変換材料を用いることができる。また、本発明の熱電変換素子は、上記熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が正のものを組み合わせてなることを特徴とする。この場合、ゼーベック係数の符号が負のものとしては、ゼーベック係数の符号が負の本発明の熱電変換材料又は公知の他の熱電変換材料を用いることができる。さらに、本発明の熱電変換素子は、上記熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が正のものと、ゼーベック係数の符号が負のものとを組み合わせることを特徴とする。

これらの熱電変換素子は、ゼーベック係数の符号が正の上記熱電変換材料がp型としての挙動を示し、ゼーベック係数の符号が負の上記熱電変換材料がn型としての挙動を示す。これらの熱電変換素子は、熱電変換効率が高く、製造コスト

の低廉化が可能であり、環境汚染のおそれが少ない。

図面の簡単な説明

図 1 は、実施形態 1 の熱電変換材料の製造方法を示す工程図である。

図 2 は、試験例 1 の一般式 $(\text{Fe}_{2/3}\text{V}_{1/3})_{3-n}\text{Al}_{1+n}$ で表される熱電変換材料に係り、温度と比抵抗との関係を示すグラフである。

図 3 は、試験例 1 の一般式 $(\text{Fe}_{2/3}\text{V}_{1/3})_{3-n}\text{Al}_{1+n}$ で表される熱電変換材料に係り、温度とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 4 は、試験例 1 の一般式 $(\text{Fe}_{2/3}\text{V}_{1/3})_{3-n}\text{Al}_{1+n}$ で表される熱電変換材料に係り、化学組成比の調整量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 5 は、試験例 1 の一般式 $(\text{Fe}_{2/3}\text{V}_{1/3})_{3-n}\text{Al}_{1+n}$ で表される熱電変換材料に係り、化学組成比の調整量とホール係数との関係を示すグラフである。

図 6 は、本発明の熱電変換材料に係り、バンド構造を示す模式図である。

図 7 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、温度と比抵抗との関係を示すグラフである。

図 8 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、温度とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 9 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 10 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、置換量とホール係数との関係を示すグラフである。

図 11 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、置換量と出力因子との関係を示すグラフである。

図 12 は、試験例 3 の一般式 $\text{Fe}_{1.95}\text{V}_{1.05}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、温度と比抵抗との関係を示すグラフである。

図 13 は、試験例 3 の一般式 $\text{Fe}_{1.95}\text{V}_{1.05}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料に係り、温度とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 14 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換材料と、試験例 3 の一般式 $\text{Fe}_{1.95}\text{V}_{1.05}(\text{Al}_{1-y}\text{Si}_y)$ で表される熱電変換

材料とに係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 1 5 は、試験例 3 の一般式 $\text{Fe}_{1.95}\text{V}_{1.05}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Si}_{\gamma})$ で表される熱電変換材料に係り、温度と出力因子との関係を示すグラフである。

図 1 6 は、試験例 4 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Ge}_{\gamma})$ で表される熱電変換材料に係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 1 7 は、試験例 4 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Ge}_{\gamma})$ で表される熱電変換材料に係り、置換量と出力因子との関係を示すグラフである。

図 1 8 は、試験例 5 の一般式 $(\text{Fe}_{1-\alpha}\text{Co}_{\alpha})_2\text{VAl}$ で表される熱電変換材料に係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 1 9 は、試験例 5 の一般式 $(\text{Fe}_{1-\alpha}\text{Co}_{\alpha})_2\text{VAl}$ で表される熱電変換材料に係り、置換量と出力因子との関係を示すグラフである。

図 2 0 は、試験例 6 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料に係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 2 1 は、試験例 6 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、試験例 7 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Ti}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料とに係り、置換量とゼーベック係数との関係を示すグラフである。

図 2 2 は、試験例 6 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、試験例 7 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Ti}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料とに係り、置換量とホール係数との関係を示すグラフである。

図 2 3 は、試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Si}_{\gamma})$ で表される熱電変換材料と、試験例 6 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、試験例 7 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Ti}_{\beta})\text{Al}$ で表される熱電変換材料とに係り、置換量と出力因子との関係を示すグラフである。

図 2 4 は、試験例 2 の $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{0.90}\text{Si}_{0.10})$ で表される熱電変換材料と、試験例 6 の $\text{Fe}_2(\text{V}_{0.90}\text{Mo}_{0.10})\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、試験例 7 の $\text{Fe}_2(\text{V}_{0.90}\text{Ti}_{0.10})\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、他の熱電変換材料とに係り、温度と出力因子との関係を示すグラフである。

図 2 5 は、実施形態 2 の熱電変換素子の模式断面図である。

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明を具体化した実施形態 1、2 を図面等とともに説明する。

{実施形態 1}

実施形態 1 では以下の試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料を得る。

【試験例 1】

試験例 1 の熱電変換材料は、構成する元素が Fe、V 及び Al であり、Fe、V 及び Al がホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成 (Fe_2VAl) をなす基本構造に対し、化学組成比を調整したものである。ここでは、基本構造の一般式 $\text{Fe}_{2+x}\text{V}_{1+y}\text{Al}_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を $x = -2n/3$ 、 $y = -n/3$ 、 $z = n$ とし、一般式 $\text{Fe}_{2+x}\text{V}_{1+y}\text{Al}_{1+z}$ を一般式 $(\text{Fe}_{2/3}\text{V}_{1/3})_{3-n}\text{Al}_{1+n}$ で表すことにより、 Fe_2V のグループと Al とを調整量 n で調整した。

化学組成比の調整量 $n = 0$ 、つまり Fe_2VAl の基本構造の化学式当たりの総価電子数は、以下の計算により、24 である。つまり、Fe の価電子数は 4 s 軌道の 2 と 3 d 軌道の 6 との合計 8 に係数 2 を乗じた 16 である。また、V の価電子数は 4 s 軌道の 2 と 3 d 軌道の 3 との合計 5 である。また、Al の価電子数は 3 s 軌道の 2 と 3 p 軌道の 1 との合計 3 である。これら Fe、V 及び Al の価電子数の合計 24 が基本構造の化学式当たりの総価電子数である。

この基本構造に対し、調整量 n を $-0.048 \leq n \leq +0.052$ の範囲で変化させる。この熱電変換材料は以下のように製造される。

まず、図 1 に示すように、第 1 工程 S1 として、99.99 質量%の Fe と、99.99 質量%の Al と、99.9 質量%の V とを用意する。そして、これらを上記一般式を満足するように計量して混合し、原料混合物を得る。

次に、第 2 工程 S2 として、この原料混合物をアルゴン雰囲気下でアーク溶解した後、これを冷却することによりインゴットを得る。この場合の質量損失は 0.2% 以下であった。

さらに、第 3 工程 S3 として、そのインゴットを $5 \times 10^{-3} \text{ Pa}$ の真空度において、1273 K で 48 時間の焼鈍を行った後、さらに 673 K で 4 時間の規則化焼鈍を行い、炉冷する。こうして、均質化された各熱電変換材料を得る。

<評価>

(1) X線回折測定

得られた試験例1の各熱電変換材料を粉末とし、粉末X線回折法によってX線回折測定を行う。この結果、試験例1の各熱電変換材料は、 D O_3 (L 2_1) 単相により構成されており、ホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

(2) 比抵抗の測定

試験例1の各熱電変換材料を炭化ケイ素の切断刃によって切断して $1 \times 1 \times 15 \text{ mm}^3$ の角柱形状の試験片とする。そして、 $4 \times 10^{-4} \text{ Pa}$ の真空中において、直流四端子法により各試験片の比抵抗を測定する。この際、4.2 Kから室温までは自然昇温させ、室温から1273 Kまでは各試験片に100 mAの電流を通电することにより昇温速度0.05 K/秒で昇温する。

各試験片による温度 (K) と比抵抗 ($\mu \Omega \text{ m}$) との関係を求める。結果を図2に示す。図2に示すように、化学量論組成 (調整量 $n = 0$) である試験例1の熱電変換材料は、4.2 Kでの比抵抗が $26 \mu \Omega \text{ m}$ にも達しており、半導体的な負の温度依存性を示している。これに対し、 Fe_2V のグループとAlとにより化学量論組成を僅かにずらした試験例1の熱電変換材料では、低温における比抵抗が著しく減少している。特に、Alが多い試験例1の熱電変換材料では、比抵抗の減少が顕著である。例えば、調整量 $n = +0.02$ の試験例1の熱電変換材料は、4.2 Kでの比抵抗がおよそ $3 \mu \Omega \text{ m}$ になり、400 K以下では金属的な正の温度依存性を示している。このことから、化学量論組成の基本構造を調整量 n で調整することにより得られる熱電変換材料は、化学量論組成 (調整量 = 0) である熱電変換材料と比べて400 K以下の低温における比抵抗が格段に小さくなっているため、電気伝導率の高い熱電変換素子を得られることがわかる。

(3) ゼーベック係数の測定

試験例1の各熱電変換材料を炭化ケイ素の切断刃によって切断して $0.5 \times 0.5 \times 5 \text{ mm}^3$ の角柱形状の試験片とする。そして、MMR/Technologies社製「SB-100」を用い、各試験片のゼーベック係数を測定する。

各試験片による温度 (K) とゼーベック係数 ($\mu \text{ V/K}$) との関係を図3に示す。図3に示すように、化学量論組成 (調整量 $n = 0$) である試験例1の熱電変

換材料では、ゼーベック係数が $+20 \sim 30 \mu\text{V}/\text{K}$ 程度である。これに対し、 $A1$ が多い調整量 $n > 0$ の試験例1の熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が正のまま大きくなるように変化する。この熱電変換材料はp型である。一方、 $A1$ が少ない調整量 $n < 0$ の試験例1の熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が負に変わる。この熱電変換材料はn型である。調整量 n がより小さくなれば、つまり $A1$ がより少なくなれば、ゼーベック係数の絶対値が大きくなる。このため、 $A1$ を多くしたり、 $A1$ を少なくしたりして化学量論組成を僅かにずらせば、ゼーベック係数の符号を変えることができ、ゼーベック係数の絶対値も変え得ることがわかる。また、 Fe_2V のグループと $A1$ とにより化学量論組成を僅かにずらした試験例1の熱電変換材料はゼーベック係数の絶対値が 300K で $50 \mu\text{V}/\text{K}$ 以上になっていることから、これ又はこれら試験例1の熱電変換材料によれば熱電変換効率の高い熱電変換素子を製造できることがわかる。

また、各試験片による 100K 及び 300K における調整量 n とゼーベック係数($\mu\text{V}/\text{K}$)との関係を図4に示す。図4に示すように、調整量 n を $-0.048 \sim +0.052$ の間で変化させた場合、試験例1の熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が負から正まで大きく変化する。特に、調整量 $n = -0.028$ の試験例1の熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が負であり、その絶対値が 300K において $125 \mu\text{V}/\text{K}$ という大きな値になっている。また、調整量 $n = 0.012$ の試験例1の熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が正になり、その絶対値は 300K において $75 \mu\text{V}/\text{K}$ という大きな値になっている。このため、これ又はこれら試験例1の熱電変換材料を用いれば、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子が得られることがわかる。

また、試験例1の熱電変換材料の化学式当たりの総価電子数は、調整量 n が $-0.048 \sim 0.052$ であるため、 $(8 \times 2/3 + 5 \times 1/3) \times (3 - n + 3(1 + n)) = 23.79 \sim 24.19$ であり、この範囲内でゼーベック係数が大きく変化していることがわかる。図3及び図4より、特に総価電子数が $23.2 \sim 24.8$ の範囲内である試験例1の熱電変換材料において、ゼーベック係数が大きく変化していることがわかる。

(4). ホール係数の測定

試験例 1 の各熱電変換材料を炭化ケイ素の切断刃によって切断して $1 \times 0.5 \times 7 \text{ mm}^3$ の板形状の試験片とする。そして、各試験片のホール係数を測定する。ホール係数は、五端子法により、各試験片に 10 mA の電流を通電し、 -5 T から 5 T までの外部磁場を各試験片の厚さ方向に加えて測定した。各試験片による 100 K 及び 300 K における調整量 n とホール係数 (m^3/C) との関係を求める。結果を図 5 に示す。

図 5 より、調整量 n を $-0.048 \sim +0.052$ の間で変化させた試験例 1 の熱電変換材料では、ホール係数が化学量論組成である調整量 $n = 0$ 付近で大きく変化しており、調整量 $n < 0$ で電子が多数キャリアになり、調整量 $n > 0$ で正孔が多数キャリアになることがわかる。また、ホール係数の測定結果はゼーベック係数の変化によく対応していることもわかる。

(5) バンド計算

試験例 1 の熱電変換材料について、バンド計算の結果を用いて検討する。図 6 に示すように、 Fe_2VAl のフェルミ準位付近のバンド構造は、フェルミ準位において、 Γ 点に正孔ポケットが存在し、 X 点に電子ポケットが存在する。また、正孔ポケットは主として $\text{Fe}-3d$ バンドからなり、電子ポケットは $\text{V}-3d$ バンドからなる。

これらの正孔及び電子ポケットは非常に小さく、図 5 に示すホール係数の測定からも明らかなように、これはキャリア密度が著しく低いことの原因になっている。擬ギャップ系では、フェルミ準位での状態密度が非常に小さいので、化学量論組成からのずれによって価電子濃度が増加すると、フェルミ準位が大きくシフトすると考えられる。 Al が化学量論組成より僅かに多くなると、化学式当たりの総価電子数が減少するので、フェルミ準位は低エネルギー側の E_F^+ にシフトする。このため、キャリアに占める正孔の割合が増加し、ゼーベック係数は符号が正の値を示す。一方、 Al が化学量論組成より僅かに少なくなると、化学式当たりの総価電子数が増加するので、フェルミ準位は高エネルギー側の E_F^- にシフトする。このため、キャリアに占める電子の割合が増加し、ゼーベック係数は符号が負の値を示す。以上のバンド計算からの考察によっても、試験例 1 の熱電変換材料は、その化学量論組成を調整量 n で調整することによって、ゼーベック係数

を変化させ得ることがわかる。

(6) 加工性

試験例 1 の熱電変換材料は、金属的性質として、 750°C 以上かつ融点以下の温度で熱間加工を行うことができる。例えば、試験例 1 の熱電変換材料を熱間圧延によって帯材とし、この帯材を切断して直方体形状のチップとし、このチップをモジュール化する等の方法により熱電変換素子を製造することも可能である。このため、熱電変換素子を製造する場合の歩留まりを高くすることができるとともに、製造工程数も少なくなり、ひいては熱電変換素子の製造コストの低廉化も実現できる。

(7) 原料費

試験例 1 の熱電変換材料は、Fe、V 及び Al という安価な金属を主成分としているため、原料費が低廉であり、製造コストの低廉化が可能である。また、これらの元素は汎用性の金属であるため、大量かつ安定に原料を確保することができる。

(8) 毒性

試験例 1 の熱電変換材料は Fe、V 及び Al から構成されているため、毒性が弱く、環境汚染のおそれは小さい。

【試験例 2】

試験例 2 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの Al の少なくとも一部を Si で置換したものである。Si の置換量 γ は $0 \leq \gamma \leq 0.2$ の範囲内で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 2 の熱電変換材料は、一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Si}_{\gamma})$ で表される化合物である。

試験例 2 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様の X 線回折測定を行う。この結果、試験例 2 の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

また、試験例 2 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様、各試験片による温度 (K) と比抵抗 ($\mu\Omega\text{m}$) との関係を求める。結果を図 7 に示す。図 7 に示すように、試験例 2 の熱電変換材料では、低温における比抵抗が試験例 1 の熱電

変換材料よりも著しく減少している。特に、置換量 $\gamma = 0.2$ の試験例 2 の熱電変換材料では、4.2 K の比抵抗が $0.35 \mu\Omega\text{m}$ まで低下しており、600 K 以下の温度では金属的な正の温度依存性を示している。このため、試験例 2 の熱電変換材料を用いれば、電気伝導率の高い熱電変換素子を得られることがわかる。

さらに、試験例 2 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様、各試験片による温度 (K) とゼーベック係数 ($\mu\text{V/K}$) との関係を求める。結果を図 8 に示す。また、各試験片による 100 K 及び 300 K における置換量 γ とゼーベック係数との関係を図 9 に示す。図 8 及び図 9 に示すように、化学量論組成 (置換量 $\gamma = 0$) である試験例 2 の熱電変換材料では、ゼーベック係数が $+20 \sim 30 \mu\text{V/K}$ 程度である。これに対し、A1 の少なくとも一部を Si で置換した熱電変換材料では、ゼーベック係数は符号が負に変化し、その絶対値が著しく増加している。置換量 $\gamma = 0.05$ の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が 300 K において $130 \mu\text{V/K}$ という大きな値になっている。この熱電変換材料は n 型である。このため、試験例 2 の熱電変換材料を用いれば、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。

また、試験例 2 の熱電変換材料の化学式当たりの総価電子数は、置換量 γ が $0 \sim 0.2$ であるため、 $2 \times 8 + 5 + 3(1 - \gamma) + 4\gamma = 24.0 \sim 24.2$ であり、この範囲内でゼーベック係数が大きく変化していることがわかる。図 8 及び図 9 より、特に総価電子数が $23.2 \sim 24.8$ の範囲内である試験例 2 の熱電変換材料において、ゼーベック係数が大きく変化していることがわかる。

試験例 2 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様、各試験片による 100 K 及び 300 K における置換量 γ とホール係数 (m^3/C) との関係を求める。結果を図 10 に示す。図 10 より、A1 の少なくとも一部を Si で置換した試験例 2 の熱電変換材料では、ホール係数は符号が負へ大きく変化して Sb のような半金属と同じオーダを示し、正孔より電子のほうがキャリアとして優勢になることがわかる。

また、バンド計算の結果、試験例 2 の熱電変換材料においても、正孔及び電子ポケットが非常に小さく、これはキャリア密度が著しく低いことの原因になって

いる。このため、Alの少なくとも一部をSiで置換することによって総価電子数が増加すると、図6においてフェルミ準位が大きく高エネルギー側の E_F にシフトする。このため、キャリアに占める電子の割合が増加し、ゼーベック係数は符号が負の値を示す。以上のバンド計算からの考察により、試験例2の熱電変換材料は、Alの少なくとも一部をSiにより置換することによって、ゼーベック係数の絶対値を増大させ得ることがわかる。

試験例2の各熱電変換材料について、ゼーベック係数 S の二乗を比抵抗 ρ で除した出力因子を求める。各試験片による100K及び300Kにおける置換量 γ と出力因子(W/mK^2)との関係を図11に示す。図11に示すように、Alの少なくとも一部をSiで置換していない化学量論組成(置換量 $\gamma=0$)の熱電変換材料では、出力因子が $1.0 \times 10^{-4} W/mK^2$ であるのに対し、Alの少なくとも一部をSiで置換した試験例2の熱電変換材料では、比抵抗が格段に減少すると同時にゼーベック係数が大幅に増大するため、出力因子が急激に大きくなる。特に、置換量 $\gamma=0.1$ の試験例2の熱電変換材料では、出力因子が300Kで $5.5 \times 10^{-3} W/mK^2$ に達している。この値は従来の Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料を凌ぐものであり、この熱電変換材料を用いて熱電変換素子を製造した場合、大きな出力が得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例1と同様の効果を有している。

【試験例3】

試験例3の熱電変換材料は、試験例1の基本構造に対し、一般式 $Fe_{2+x}V_{1+y}(Al_{1-\gamma}Si_{\gamma})_{1+z}$ の調整量 x 、 y 及び z を $x=-n$ 、 $y=n$ 、 $z=0$ とし、一般式 $Fe_{2+x}V_{1+y}(Al_{1-\gamma}Si_{\gamma})_{1+z}$ を一般式 $Fe_{2-n}V_{1+n}(Al_{1-\gamma}Si_{\gamma})$ で表すことにより、 Fe と V とを調整量 n で調整するとともに、Alの少なくとも一部をSiで置換したものである。調整量 n は0.05であり、Siの置換量 γ は $0 \leq \gamma \leq 0.2$ の範囲内で選択されている。製法は試験例1と同様である。こうして得られる試験例3の熱電変換材料は、一般式 $Fe_{1.95}V_{1.05}(Al_{1-\gamma}Si_{\gamma})$ で表される化合物である。

試験例3の各熱電変換材料について、試験例1と同様のX線回折測定を行う。この結果、試験例3の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有してい

た。

また、試験例 3 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様、各試験片による温度 (K) と比抵抗 ($\mu \Omega \text{m}$) との関係を求める。結果を図 1 2 に示す。図 1 2 に示すように、試験例 3 の熱電変換材料では、Si で置換しない場合 (置換量 $\gamma = 0$) に低温における比抵抗が試験例 1、2 の熱電変換材料よりも低くなっているだけでなく、Al の少なくとも一部を Si で置換することによってさらに比抵抗が減少しており、置換量 $\gamma = 0.1$ の場合には 500 K 以下で金属的な正の温度依存性を示している。

さらに、試験例 3 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様、各試験片による温度 (K) とゼーベック係数 ($\mu \text{V/K}$) との関係を求める。結果を図 1 3 に示す。図 1 3 に示すように、調整量 n を調整するとともに、Al の少なくとも一部を Si で置換した試験例 3 の熱電変換材料では、Al の少なくとも一部を Si で置換しただけの試験例の熱電変換材料と比べ、ゼーベック係数の絶対値がさらに増加している。調整量 $n = 0.05$ 、置換量 $\gamma = 0.03$ の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が 250 K において $170 \mu \text{V/K}$ という大きな値になっている。このため、試験例 3 の熱電変換材料を用いれば、さらに大きな起電力を発生可能な熱電変換素子が得られることがわかる。この熱電変換材料も n 型である。

また、試験例 2、3 の各試験片による 300 K における置換量 γ とゼーベック係数との関係を図 1 4 に示す。図 1 4 より、試験例 3 の熱電変換材料は、試験例 2 の熱電変換材料と比べ、全ての置換量 γ において、ゼーベック係数の絶対値が大きくなっており、さらに置換量 γ の変化にもかかわらず絶対値は $150 \mu \text{V/K}$ 以上で比較的安定していることがわかる。このため、調整量 n の調整と置換を行えば、熱電変換材料の実際の製造時に不可避の不純物が混入するとしても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を安定して得られることがわかる。

さらに、試験例 3 の各試験片による温度 (K) と出力因子 (W/mK^2) との関係を図 1 5 に示す。図 1 5 に示すように、調整量 n を調整しただけで、置換量 $\gamma = 0$ である熱電変換材料では、最高の出力因子がせいぜい $1.5 \times 10^{-3} \text{W/mK}^2$ であるのに対し、調整量 n を調整するとともに、Al の少なくとも一部を

Siで置換した試験例3の熱電変換材料では出力因子が急激に大きくなる。特に、置換量 $\gamma = 0.1$ の試験例3の熱電変換材料では、出力因子が300Kでおよそ $4.0 \times 10^{-3} \text{W/mK}^2$ に達している。この値も従来の Bi_2Te_3 を主成分とした熱電変換材料に匹敵するものであり、この熱電変換材料を用いて熱電変換素子を製造した場合、大きな出力が得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例1、2と同様の効果を有している。

【試験例4】

試験例4の熱電変換材料は、試験例1の基本構造に対し、Fe、V及びAlのうちのAlの少なくとも一部をGeで置換したものである。Geの置換量 γ は $0 \leq \gamma \leq 0.2$ の範囲内で選択されている。製法は試験例1と同様である。こうして得られる試験例4の熱電変換材料は、一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Ge}_\gamma)$ で表される化合物である。

試験例4の各熱電変換材料について、試験例1と同様のX線回折測定を行う。この結果、試験例4の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

試験例4の各試験片による100K及び300Kにおける置換量 γ とゼーベック係数との関係を図16に示す。図16に示すように、置換量 $\gamma = 0.05$ の試験例4の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が300Kにおいて $110 \mu\text{V/K}$ という大きな値になっている。この熱電変換材料もn型である。

また、試験例4の各試験片による300Kにおける置換量 γ と出力因子(W/mK^2)との関係を図17に示す。図17に示すように、置換量 $\gamma = 0.1$ の試験例4の熱電変換材料では、出力因子が300Kにおいておよそ $4.0 \times 10^{-3} \text{W/mK}^2$ にも達している。このため、試験例4の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。そして、Alの少なくとも一部をGeで置換した熱電変換材料は、Alの少なくとも一部をSiで置換した試験例2の熱電変換材料と同様、ゼーベック係数は符号が負に変化し、その絶対値が著しく増加している。

加工性、原料費及び毒性については、試験例1～3と同様の効果を有している

。

【試験例 5】

試験例 5 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの Fe の少なくとも一部を Co で置換したものである。Co の置換量 α は $0 \leq \alpha \leq 0.2$ の範囲内で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 5 の熱電変換材料は、一般式 $(\text{Fe}_{1-\alpha}\text{Co}_\alpha)_2\text{VA1}$ で表される化合物である。

試験例 5 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様の X 線回折測定を行う。この結果、試験例 5 の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

試験例 5 の各試験片による 300 K における置換量 α とゼーベック係数 ($\mu\text{V}/\text{K}$) との関係を図 18 に示す。また、試験例 5 の各試験片による 300 K における置換量 α と出力因子 (W/mK^2) との関係を図 19 に示す。図 18 及び図 19 より、Fe の少なくとも一部を Co で置換した熱電変換材料は、Al の少なくとも一部を Si や Ge で置換した試験例 2、4 の熱電変換材料と同様、ゼーベック係数は符号が負に変化し、その絶対値が著しく増加している。置換量 $\gamma = 0.05$ の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が 300 K において $101 \mu\text{V}/\text{K}$ という大きな値になっている。この熱電変換材料も n 型である。このため、試験例 5 の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例 1 ～ 4 と同様の効果を有している。

【試験例 6】

試験例 6 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの V の少なくとも一部を Mo で置換したものである。Mo の置換量 β は $0 \leq \beta \leq 0.2$ の範囲内で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 6 の熱電変換材料は、一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_\beta)\text{Al}$ で表される化合物である。

試験例 6 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様の X 線回折測定を行う。

この結果、試験例 6 の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

試験例 6 の各試験片による 100 K 及び 300 K における置換量 β とゼーベック係数 ($\mu\text{V}/\text{K}$) との関係を図 20 に示す。図 20 より、V の少なくとも一部を Mo で置換した熱電変換材料は、Al の少なくとも一部を Si や Ge で置換したり、Fe の少なくとも一部を Co で置換したりした試験例 2、4、5 の熱電変換材料と同様、ゼーベック係数は符号が負に変化し、その絶対値が著しく増加している。置換量 $\gamma = 0.1$ の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が 300 K において $105 \mu\text{V}/\text{K}$ という大きな値になっている。この熱電変換材料も n 型である。このため、試験例 6 の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例 1 ～ 5 と同様の効果を有している。

【試験例 7】

試験例 7 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの V の少なくとも一部を Ti で置換したものである。Ti の置換量 β は $0 \leq \beta \leq 0.25$ の範囲内で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 7 の熱電変換材料は、一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Ti}_\beta)\text{Al}$ で表される化合物である。

試験例 7 の各熱電変換材料について、試験例 1 と同様の X 線回折測定を行う。この結果、試験例 7 の各熱電変換材料もホイスラー合金型の結晶構造を有していた。

試験例 6、7 の各試験片による 300 K における置換量 β とゼーベック係数 ($\mu\text{V}/\text{K}$) との関係を図 21 に示す。図 21 より、V の少なくとも一部を Ti で置換した熱電変換材料は、V の少なくとも一部を Mo で置換した熱電変換材料とは逆に、ゼーベック係数は符号が正のまま絶対値が増加している。置換量 $\gamma = 0.25$ の熱電変換材料では、ゼーベック係数の絶対値が 300 K において $75 \mu\text{V}/\text{K}$ という大きな値になっている。この熱電変換材料は p 型である。このため、試験例 7 の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子

を得られることがわかる。

また、試験例 6、7 の各試験片による 300 K における置換量 β とホール係数 (m^3/C) との関係を図 22 に示す。図 22 より、V の少なくとも一部を Ti で置換した熱電変換材料のホール係数は常に正の値であるため、多数キャリアは正孔であることがわかる。これに対し、V の少なくとも一部を Mo で置換した熱電変換材料のホール係数は置換量 $\beta > 0.3$ において負の値であるため、多数キャリアは電子であることがわかる。このホール係数の測定結果は図 21 に示したゼーベック係数の変化によく対応していることもわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例 1 ～ 6 と同様の効果を有している。

【試験例 8】

試験例 8 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの Al の少なくとも一部を Sn で置換したものである。Sn の置換量 γ は $\gamma = 0.05$ 、 0.10 で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 8 の熱電変換材料は、一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Sn}_\gamma)$ で表される化合物である。

置換量 $\gamma = 0.05$ の試験例 8 の熱電変換材料では、300 K におけるゼーベック係数が $-122 \mu\text{V}/\text{K}$ 、出力因子が $2.8 \times 10^{-3} \text{W}/\text{mK}^2$ であった。また、置換量 $\gamma = 0.10$ の試験例 8 の熱電変換材料では、300 K におけるゼーベック係数が $-105 \mu\text{V}/\text{K}$ 、出力因子が $3.7 \times 10^{-3} \text{W}/\text{mK}^2$ であった。この熱電変換材料は n 型である。このため、試験例 8 の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例 1 ～ 7 と同様の効果を有している。

【試験例 9】

試験例 9 の熱電変換材料は、試験例 1 の基本構造に対し、Fe、V 及び Al のうちの Fe の少なくとも一部を Pt で置換したものである。Pt の置換量 α は $\alpha = 0.015$ で選択されている。製法は試験例 1 と同様である。こうして得られる試験例 9 の熱電変換材料は、一般式 $(\text{Fe}_{1-\alpha}\text{Pt}_\alpha)_2\text{VAl}$ で表される化合

物である。

置換量 $\alpha = 0.015$ の試験例 9 の熱電変換材料では、300 K におけるゼーベック係数が $-122 \mu\text{V/K}$ 、出力因子が $3.1 \times 10^{-3} \text{W/mK}^2$ であった。この熱電変換材料は n 型である。このため、試験例 9 の熱電変換材料を用いても、大きな起電力を発生可能な熱電変換素子を得られることがわかる。

加工性、原料費及び毒性については、試験例 1～8 と同様の効果を有している。

{比較試験 1}

試験例 2 の一般式 $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{1-\gamma}\text{Si}_\gamma)$ で表される熱電変換材料と、試験例 6 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Mo}_\beta)\text{Al}$ で表される熱電変換材料と、試験例 7 の一般式 $\text{Fe}_2(\text{V}_{1-\beta}\text{Ti}_\beta)\text{Al}$ で表される熱電変換材料とについて、300 K における置換量 β 、 γ と出力因子 (W/mK^2) との関係を求める。結果を図 23 に示す。

図 23 より、V の少なくとも一部を Ti で置換した熱電変換材料よりも、V の少なくとも一部を Mo で置換した熱電変換材料の方が大きな出力因子を発揮し、V の少なくとも一部を Mo で置換した熱電変換材料よりも、Al の少なくとも一部を Si で置換した熱電変換材料の方が大きな出力因子を発揮することがわかる。

{比較試験 2}

本発明の熱電変換材料の基本構造である Fe_2VAl と、試験例 2 の $\text{Fe}_2\text{V}(\text{Al}_{0.90}\text{Si}_{0.10})$ で表される熱電変換材料 (n 型) と、試験例 6 の $\text{Fe}_2(\text{V}_{0.90}\text{Mo}_{0.10})\text{Al}$ で表される熱電変換材料 (n 型) と、試験例 7 の $\text{Fe}_2(\text{V}_{0.90}\text{Ti}_{0.10})\text{Al}$ で表される熱電変換材料 (p 型) と、他の熱電変換材料とについて、温度 (K) と出力因子 (W/mK^2) との関係を求める。他の熱電変換材料としては、 CoSb_3 (n 型)、 CoSb_3 (p 型)、 Bi_2Te_3 、 SiGe 及び PbTe を用いる。結果を図 24 に示す。

図 24 より、 Fe_2VAl のままでは出力因子が極めて低いですが、これを基本構造として置換した試験例 2、6、7 の熱電変換材料では、他の熱電変換材料と比べ、常温付近及び常温以下で優れた出力因子を発揮できることがわかる。

{実施形態 2}

実施形態 2 では以下の熱電変換素子を得る。これらの熱電変換素子は、試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料から選択した 1 組又は試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料と公知の他の熱電変換材料との組み合わせによって構成されている。すなわち、図 25 に示すように、これらの熱電変換素子は、ゼーベック係数の符号の異なる熱電変換材料の直方体の小片からなる熱電変換チップ 4 a、4 b が交互に並べられ、隣合う熱電変換チップ 4 a、4 b の両端部が電極板 5 によって電氣的に接続されたものである。電極板 5 はセラミックス板 6 a、6 b で電氣的に絶縁されつつ固定されている。両端の電極板 5 には導電線 7 a、7 b が接続されている。

以上のように構成された熱電変換素子では、導電線 7 a、7 b 間に電圧を印加すれば、正孔及び電子が移動し、セラミックス板 6 a、6 b 間に温度差が発生する。また、これらの熱電変換素子のセラミックス板 6 a、6 b 間で温度差を発生させれば、各熱電変換素子の導電線 7 a、7 b 間には起電力が発生する。

これらの熱電変換素子は、試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料が絶対値の大きなゼーベック係数を有しているため、ゼーベック係数の差が大きくなっている。また、試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料はゼーベック係数の絶対値が大きく、比抵抗も小さい。このため、これらの熱電変換素子は熱電変換の熱電変換効率が低い。また、これらの熱電変換素子は、p 型及び n 型を試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料から選択すれば、各熱電変換材料が互いに酷似した化学組成であり、熱膨張係数等の物理的性質も酷似しているため、熱による歪を生じにくく、耐久性に優れる。

また、試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料は安価に製造可能であるため、これらの熱電変換素子の製造コストも低廉である。さらに、試験例 1 ～ 9 の熱電変換材料が毒性の弱い成分のみで構成されているため、これらの熱電変換素子は環境汚染のおそれも少ない。

産業上の利用可能性

本発明の熱電変換材料は、熱電変換効率がよく、製造コストの低廉化が可能であり、環境汚染のおそれが少ない。

請求の範囲

1. 構成する元素をA、B及びCとした場合、元素A、B及びCがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成 ($A_2B C$) をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することによって化学式当たりの総価電子数が制御されていることを特徴とする熱電変換材料。

2. 基本構造の元素Aに替えて置換する他の元素がDsである場合、元素Dsの置換量 α が一般式 $(A_{1-\alpha} D s_{\alpha})_2 B C$ を満たす $0 \leq \alpha \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項1記載の熱電変換材料。

3. 基本構造の元素Bに替えて置換する他の元素がEsである場合、元素Esの置換量 β が一般式 $A_2 (B_{1-\beta} E s_{\beta}) C$ を満たす $0 \leq \beta \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項1記載の熱電変換材料。

4. 基本構造の元素Cに替えて置換する他の元素がFsである場合、元素Fsの置換量 γ が一般式 $A_2 B (C_{1-\gamma} F s_{\gamma})$ を満たす $0 \leq \gamma \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項1記載の熱電変換材料。

5. 構成する元素をA、B及びCとした場合、元素A、B及びCがホイスラー合金型の結晶構造になるような化学量論組成 ($A_2B C$) をなし、化学式当たりの総価電子数が24である基本構造に対し、化学組成比の調整量を調整すること並びに元素A、B及びCの少なくとも1元素の少なくとも一部を他の元素で置換することによって化学式当たりの総価電子数が制御されていることを特徴とする熱電変換材料。

6. 基本構造の元素Aに替えて置換する他の元素がDsである場合、化学組成比の調整量x、y及びz並びに元素Dsの置換量 α が一般式 $(A_{1-\alpha}D s_{\alpha})_{2+x}B_{1+y}C_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \alpha \leq 1$ の範囲内で選択されていることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項5記載の熱電変換材料。

7. 基本構造の元素Bに替えて置換する他の元素がEsである場合、化学組成比の調整量x、y及びz並びに元素Esの置換量 β が一般式 $A_{2+x}(B_{1-\beta}E s_{\beta})_{1+y}C_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \beta \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項5記載の熱電変換材料。

8. 基本構造の元素Cに替えて置換する他の元素がFsである場合、化学組成比の調整量x、y及びz並びに元素Fsの置換量 γ が一般式 $A_{2+x}B_{1+y}(C_{1-\gamma}F s_{\gamma})_{1+z}$ を満たす $-1 < x < 1$ 、 $-1 < y < 1$ 又は $-1 < z < 1$ 及び $0 \leq \gamma \leq 1$ の範囲内で選択されることによって、化学式当たりの総価電子数が23.2～24.8になるように制御されていることを特徴とする請求項5記載の熱電変換材料。

9. 元素Aは周期表における第4～6周期のV I I I族からなる群から選ばれた元素であり、元素Bは周期表における第4～6周期のI V a族～V I I a族からなる群から選ばれた元素であり、元素Cは周期表における第3～5周期のI I a族又はI I I b族～V b族からなる群から選ばれた元素であることを特徴とする請求項1乃至8のいずれか1項記載の熱電変換材料。

10. 元素AはFe（鉄）であり、元素BはV（バナジウム）であり、元素Cは

A 1 (アルミニウム)であることを特徴とする請求項 9 記載の熱電変換材料。

1 1. 元素 A に替えて置換する他の元素が D s である場合、元素 D s は周期表における第 4 ～ 6 周期の V I I I 族からなる群から選ばれた元素であることを特徴とする請求項 1 乃至 1 0 のいずれか 1 項記載の熱電変換材料。

1 2. 元素 D s は P t (白金) 及び C o (コバルト) の少なくとも一方であることを特徴とする請求項 1 1 記載の熱電変換材料。

1 3. 元素 B に替えて置換する他の元素が E s である場合、元素 E s は周期表における第 4 ～ 6 周期の I V a 族 ～ V I I a 族からなる群から選ばれた元素であることを特徴とする請求項 1 乃至 1 2 のいずれか 1 項記載の熱電変換材料。

1 4. 元素 E s は M o (モリブデン) 及び T i (チタン) の少なくとも一方であることを特徴とする請求項 1 3 記載の熱電変換材料。

1 5. 元素 C に替えて置換する他の元素が F s である場合、元素 F s は周期表における第 3 ～ 6 周期の I I a 族又は I I I b 族 ～ V b 族からなる群から選ばれた元素であることを特徴とする請求項 1 乃至 1 4 のいずれか 1 項記載の熱電変換材料。

1 6. 元素 F s は S i (ケイ素)、G e (ゲルマニウム) 及び S n (錫) の少なくとも一方であることを特徴とする請求項 1 5 記載の熱電変換材料。

1 7. ゼーベック係数の絶対値が 3 0 0 K において $50 \mu\text{V}/\text{K}$ 以上であることを特徴とする請求項 1 乃至 1 6 のいずれか 1 項記載の熱電変換材料。

1 8. 出力因子が 3 0 0 K において $1 \times 10^{-3} \text{W}/\text{mK}^2$ 以上であることを特徴とする請求項 1 乃至 1 6 のいずれか 1 項記載の熱電変換材料。

19. 請求項1乃至18のいずれか1項記載の熱電変換材料を製造可能な元素と構成比率とを有する原料混合物を用意する第1工程と、

該原料混合物を真空中又は不活性ガス中において熔融又は気化及び固化し、熱電変換材料を得る第2工程とを有することを特徴とする熱電変換材料の製造方法。

20. 請求項1乃至18のいずれか1項記載の熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が負のものを組み合わせてなることを特徴とする熱電変換素子。

21. 請求項1乃至18のいずれか1項記載の熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が正のものを組み合わせてなることを特徴とする熱電変換素子。

22. 請求項1乃至18のいずれか1項記載の熱電変換材料のうち、ゼーベック係数の符号が正のものと、ゼーベック係数の符号が負のものとを組み合わせることを特徴とする熱電変換素子。

図1

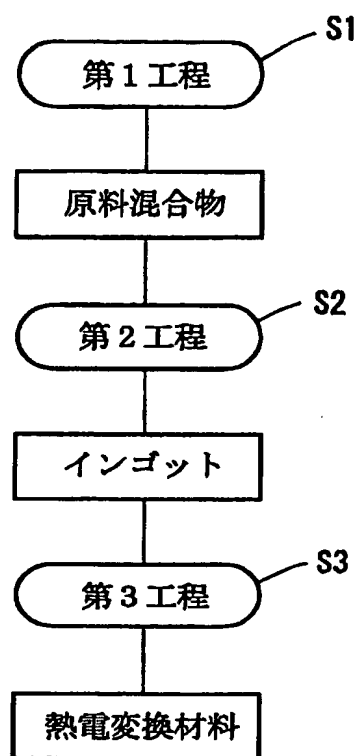


図25

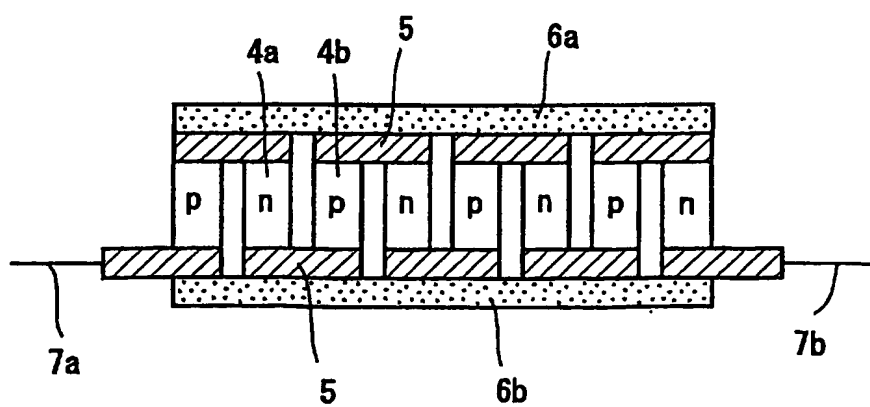


図2

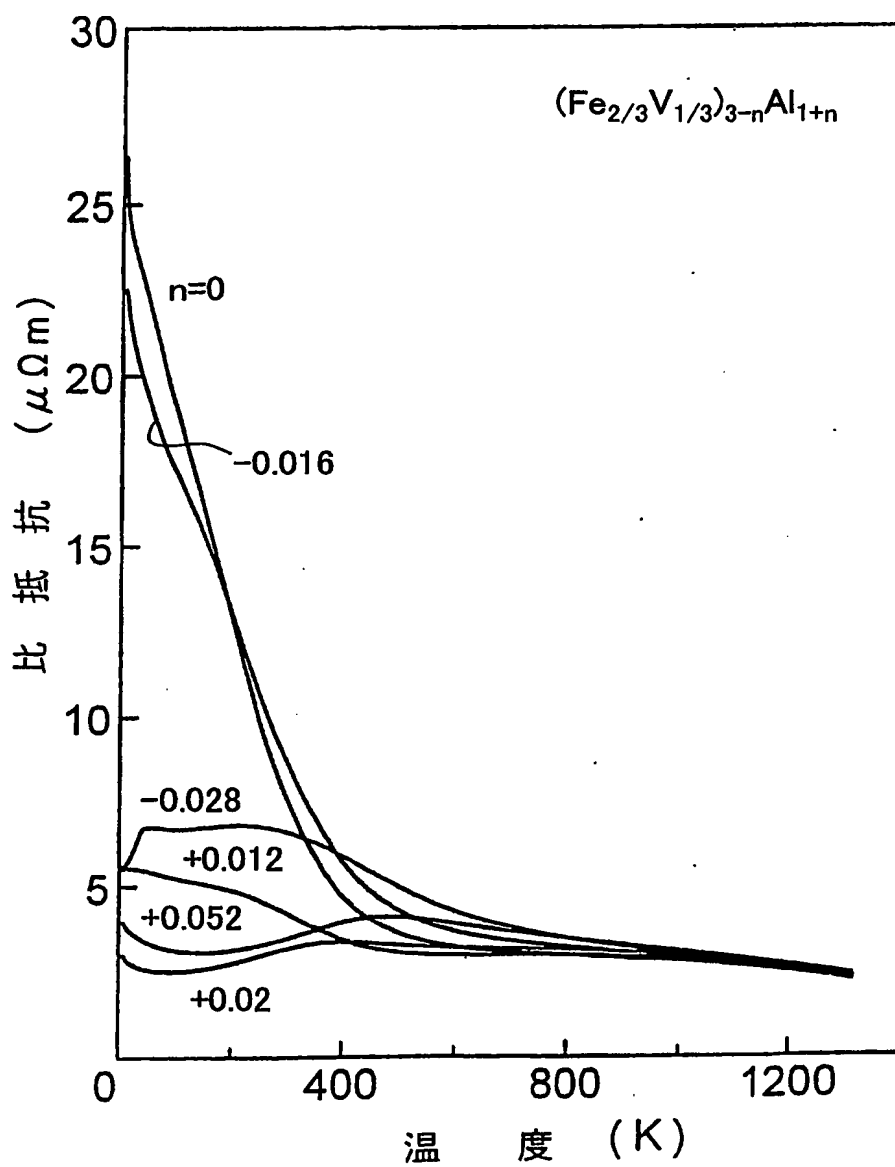


図3

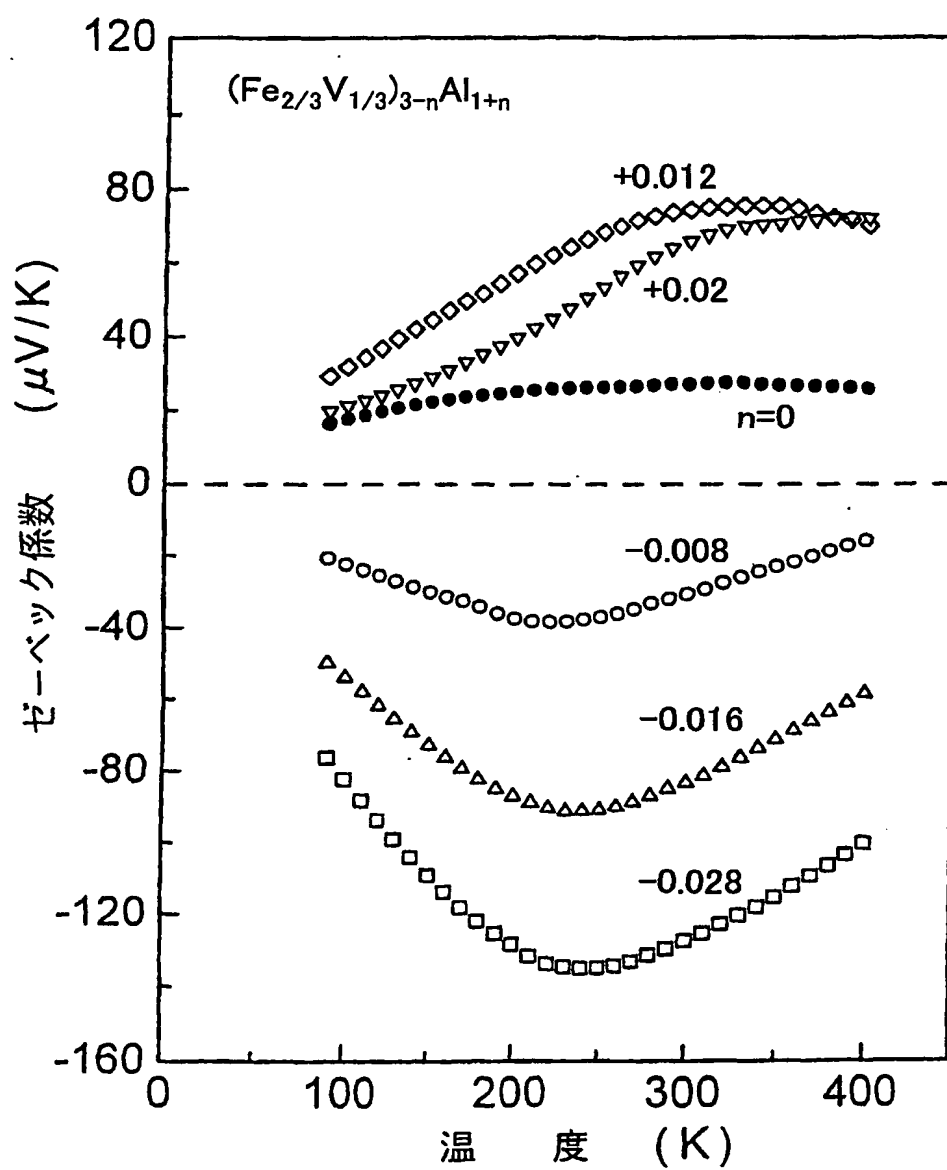


図4

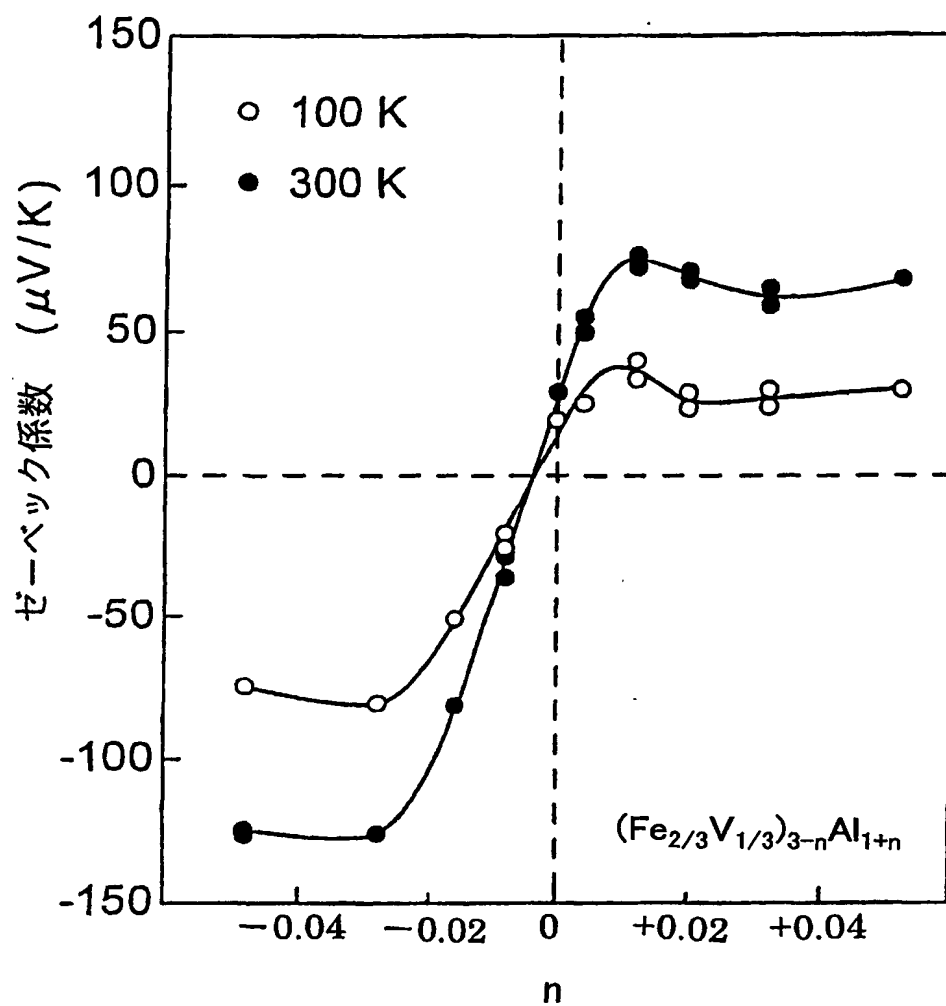


図5

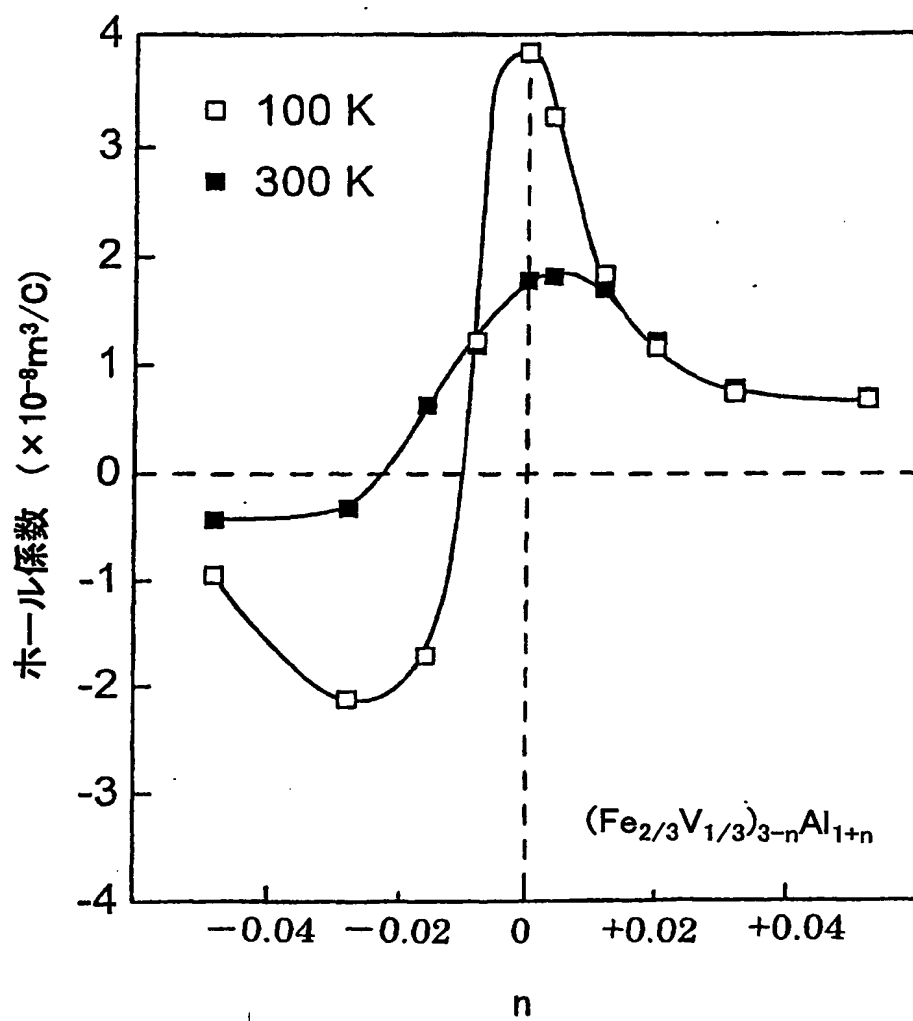


図6

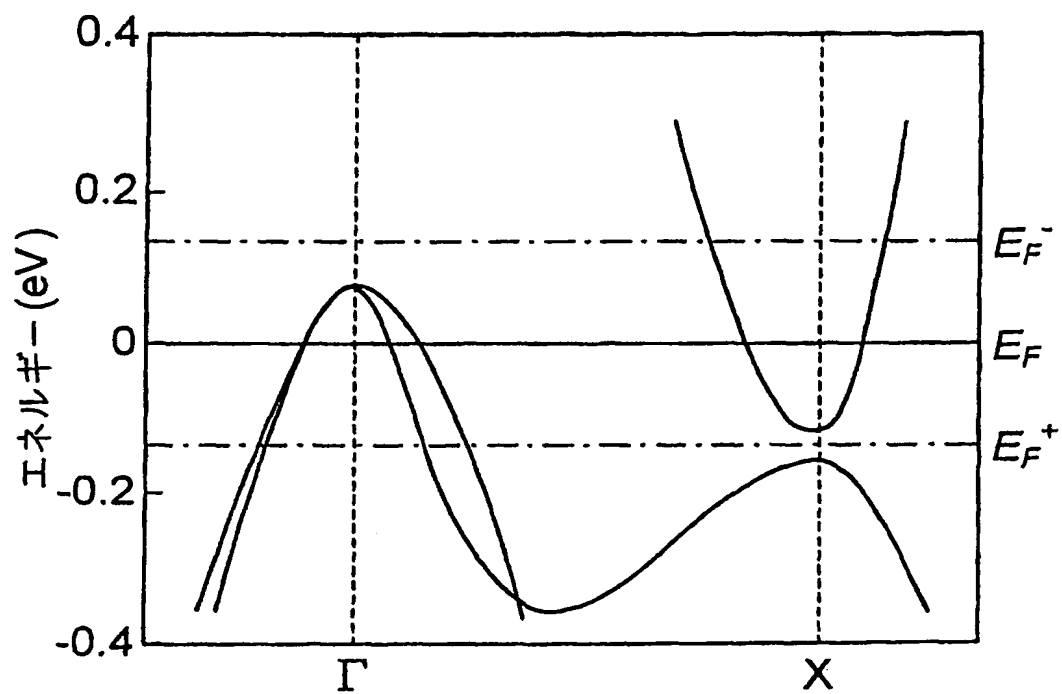


図7

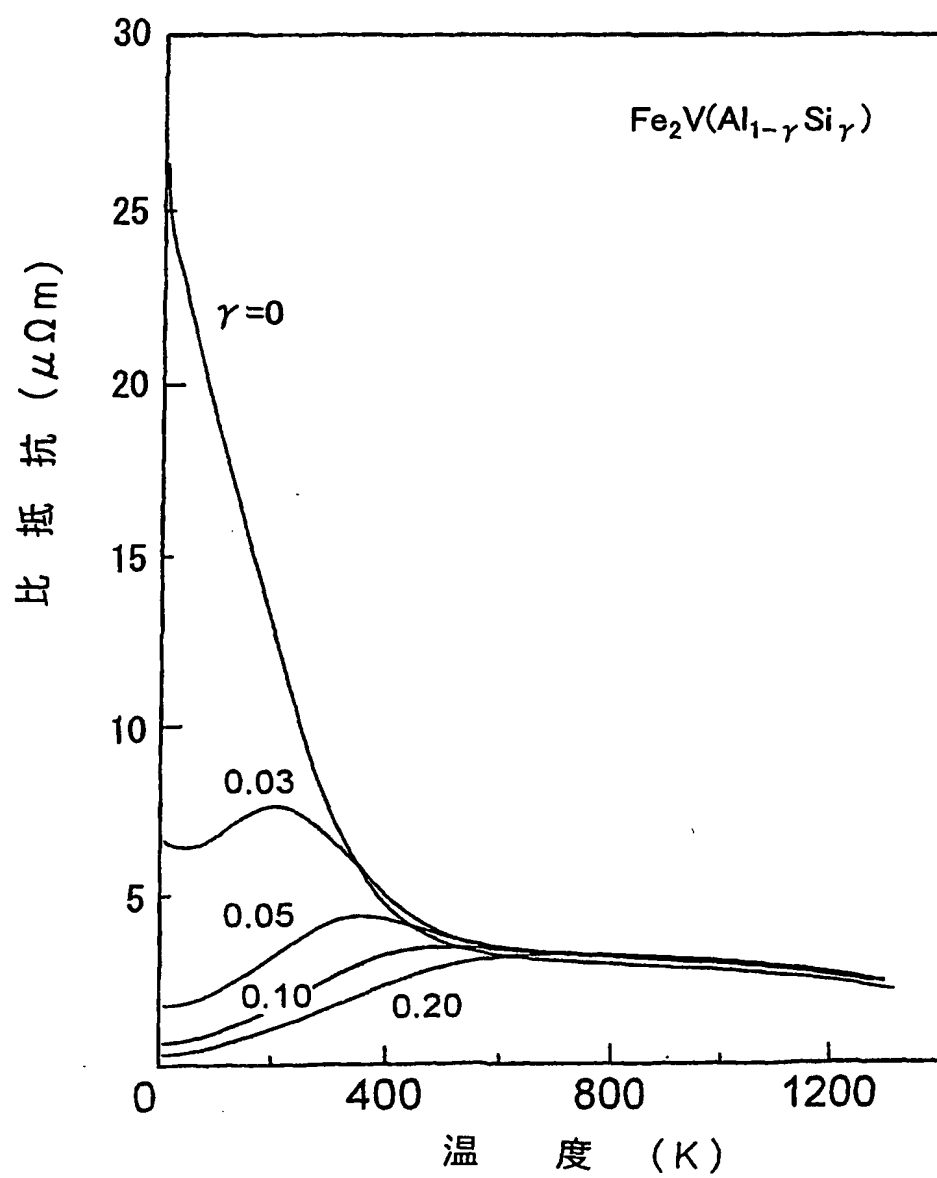


図8

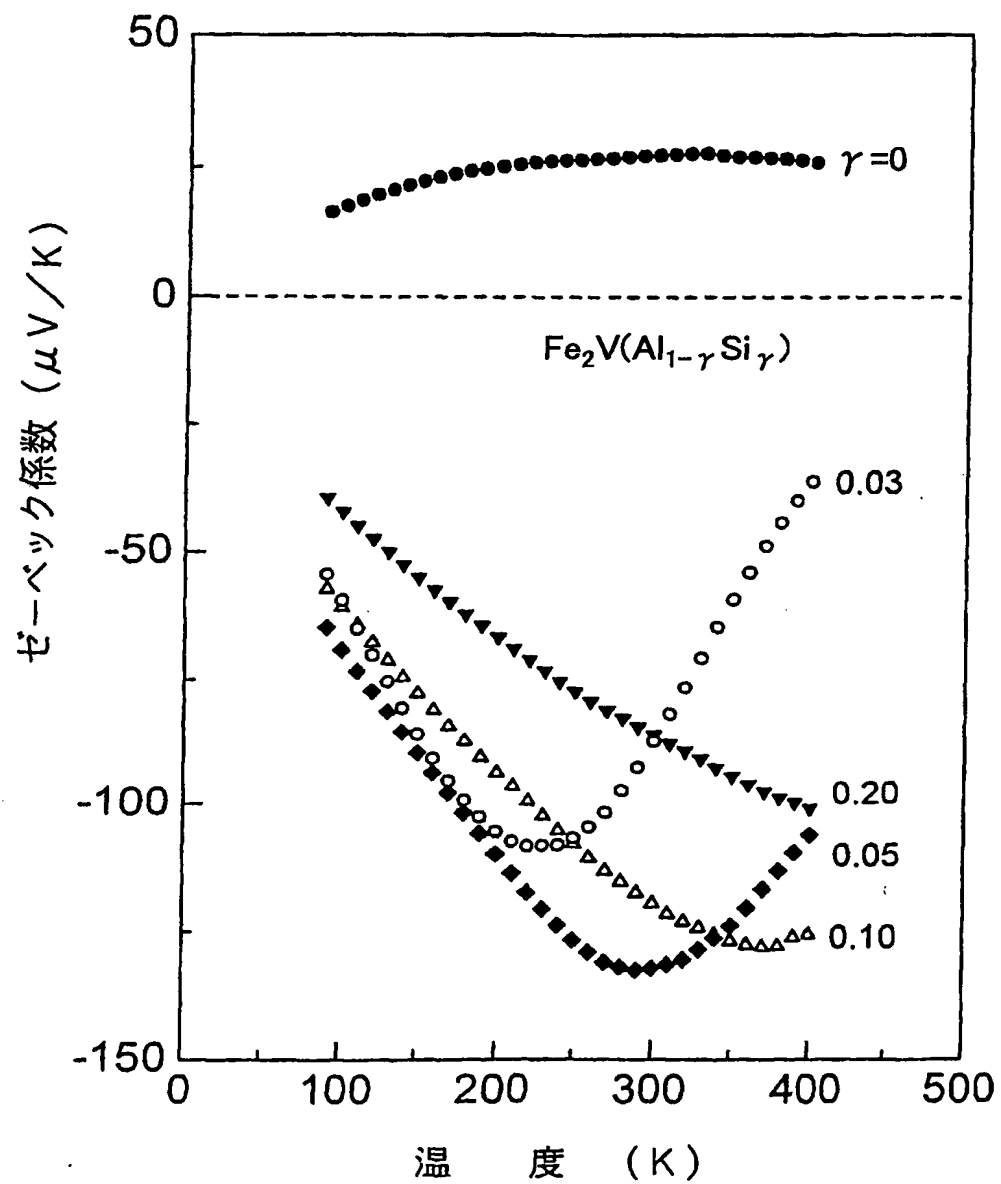


図9

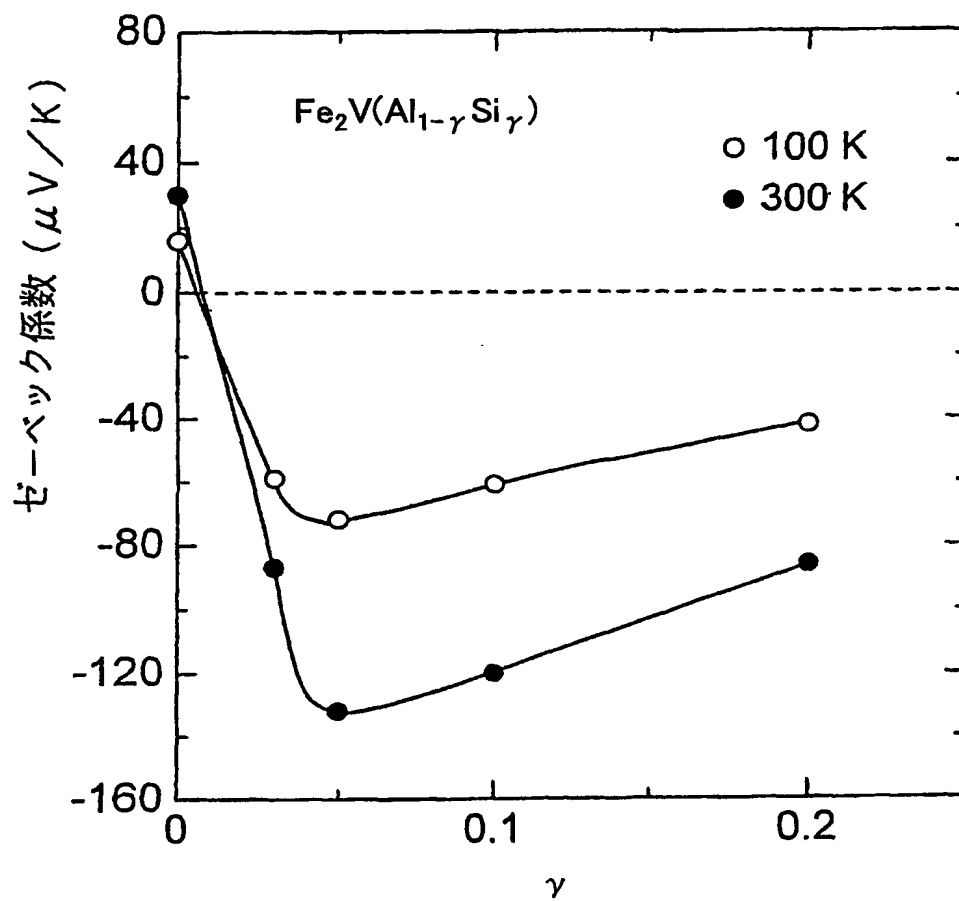


図10

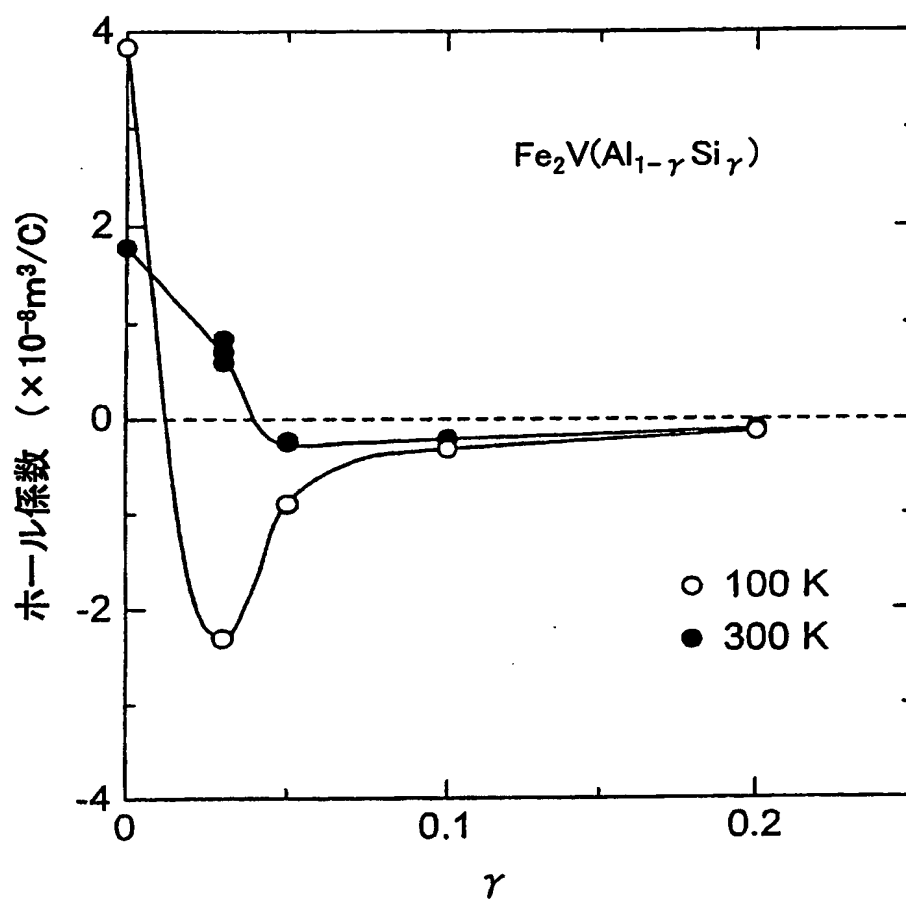


図11

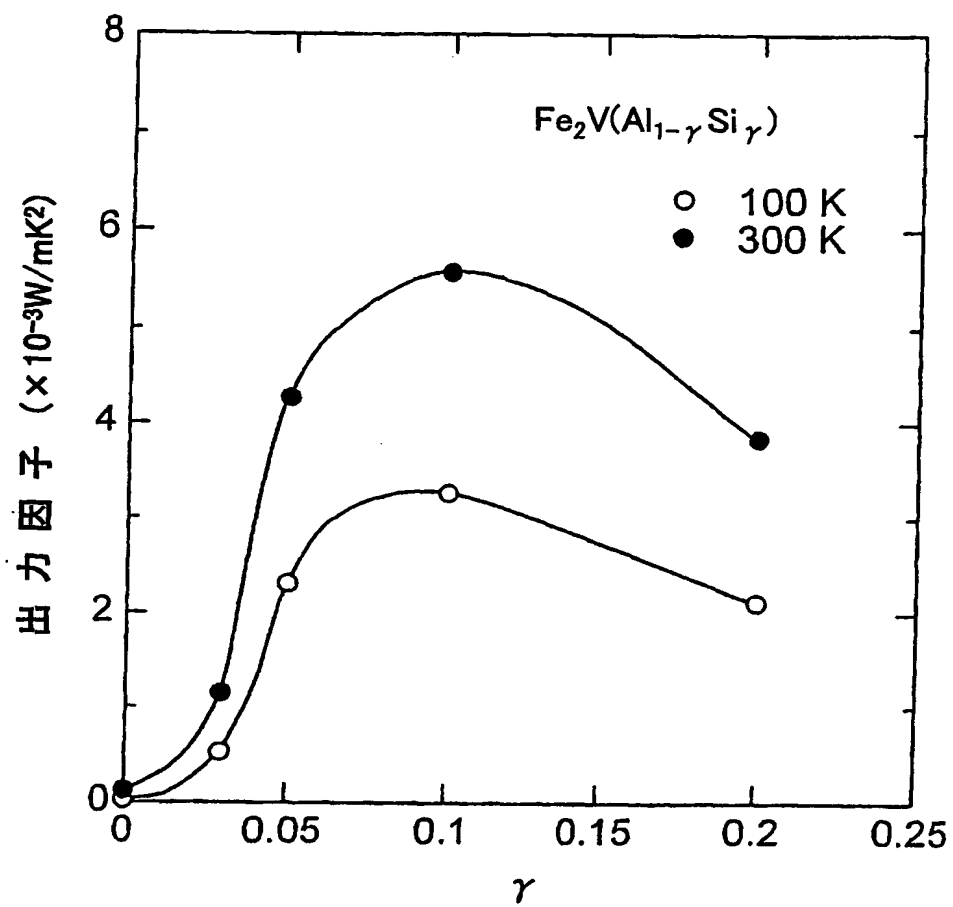


図12

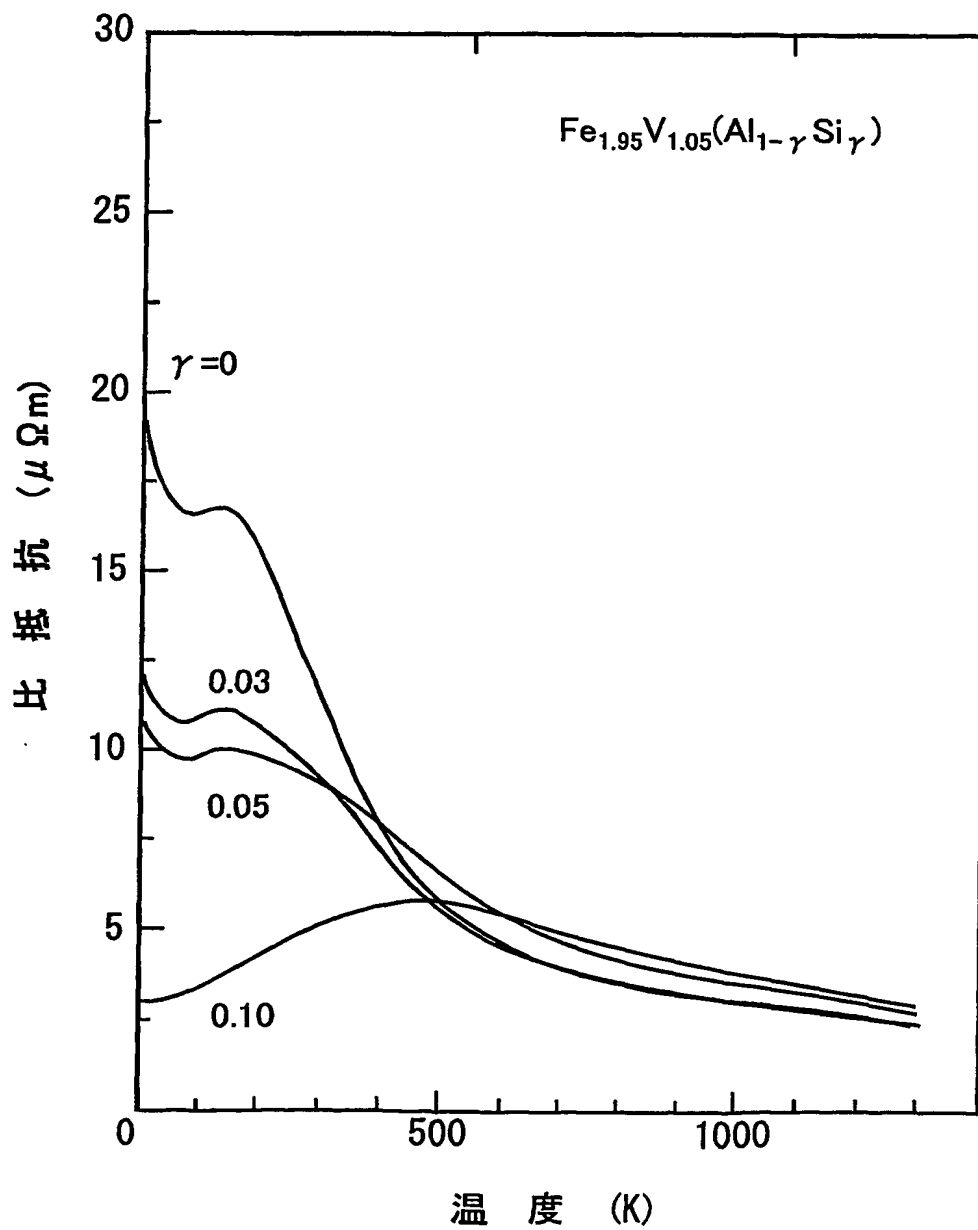


図13

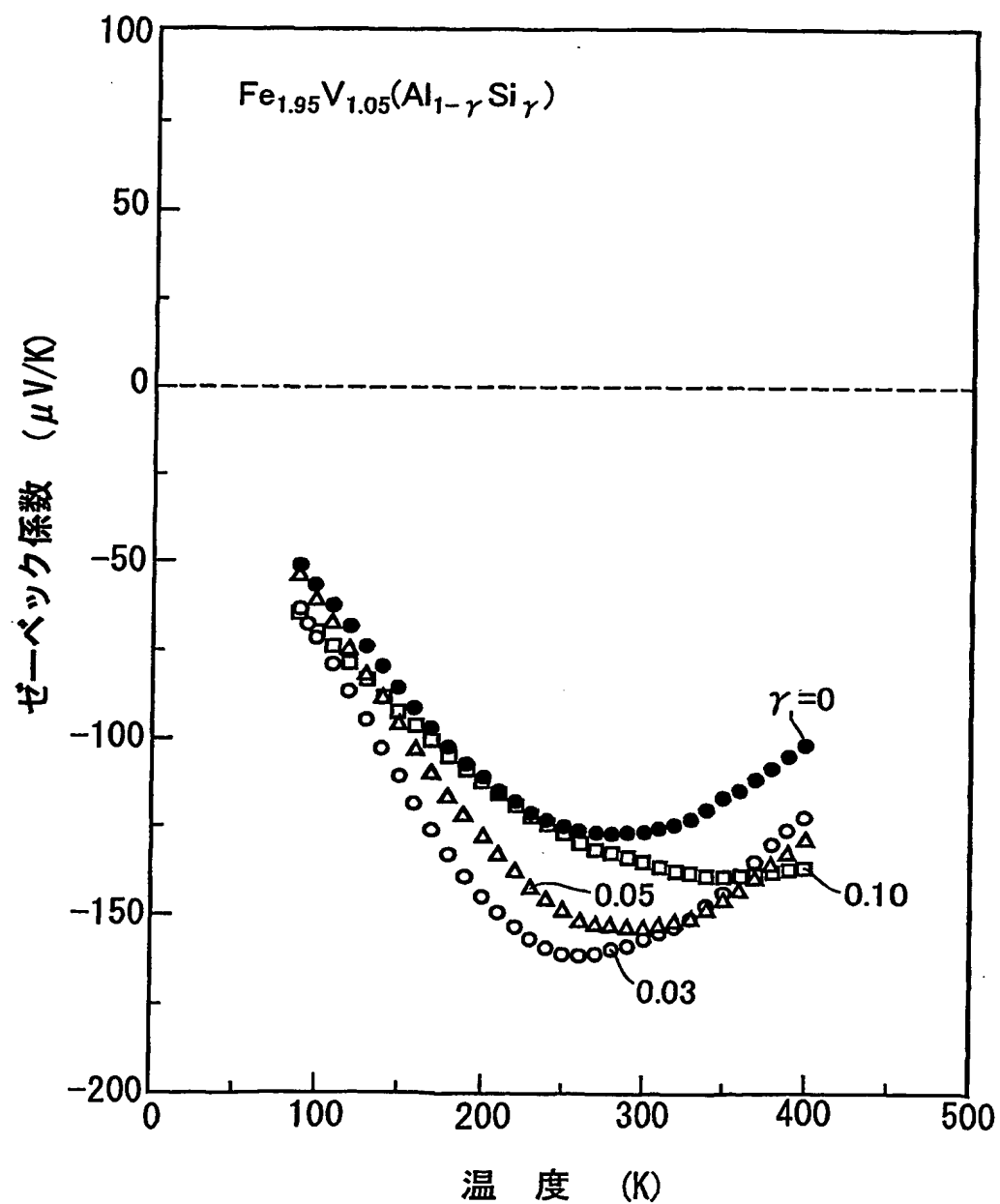


図14

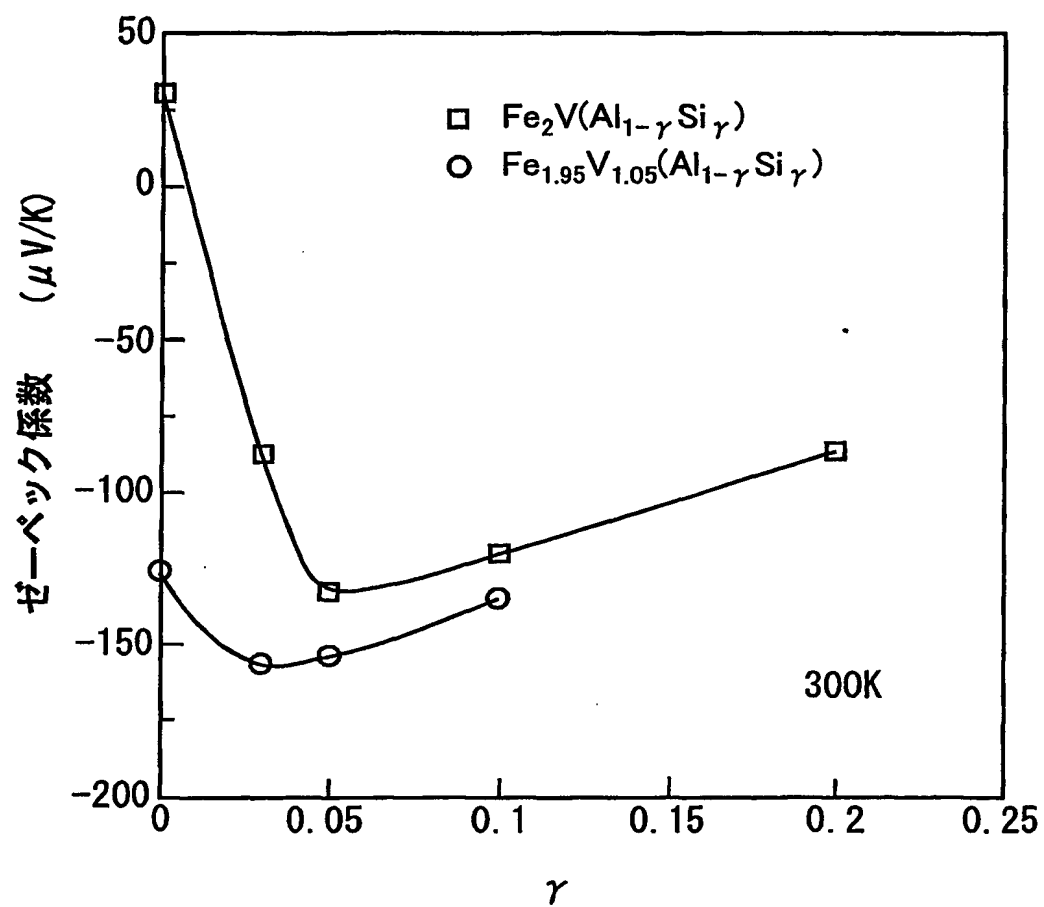


図15

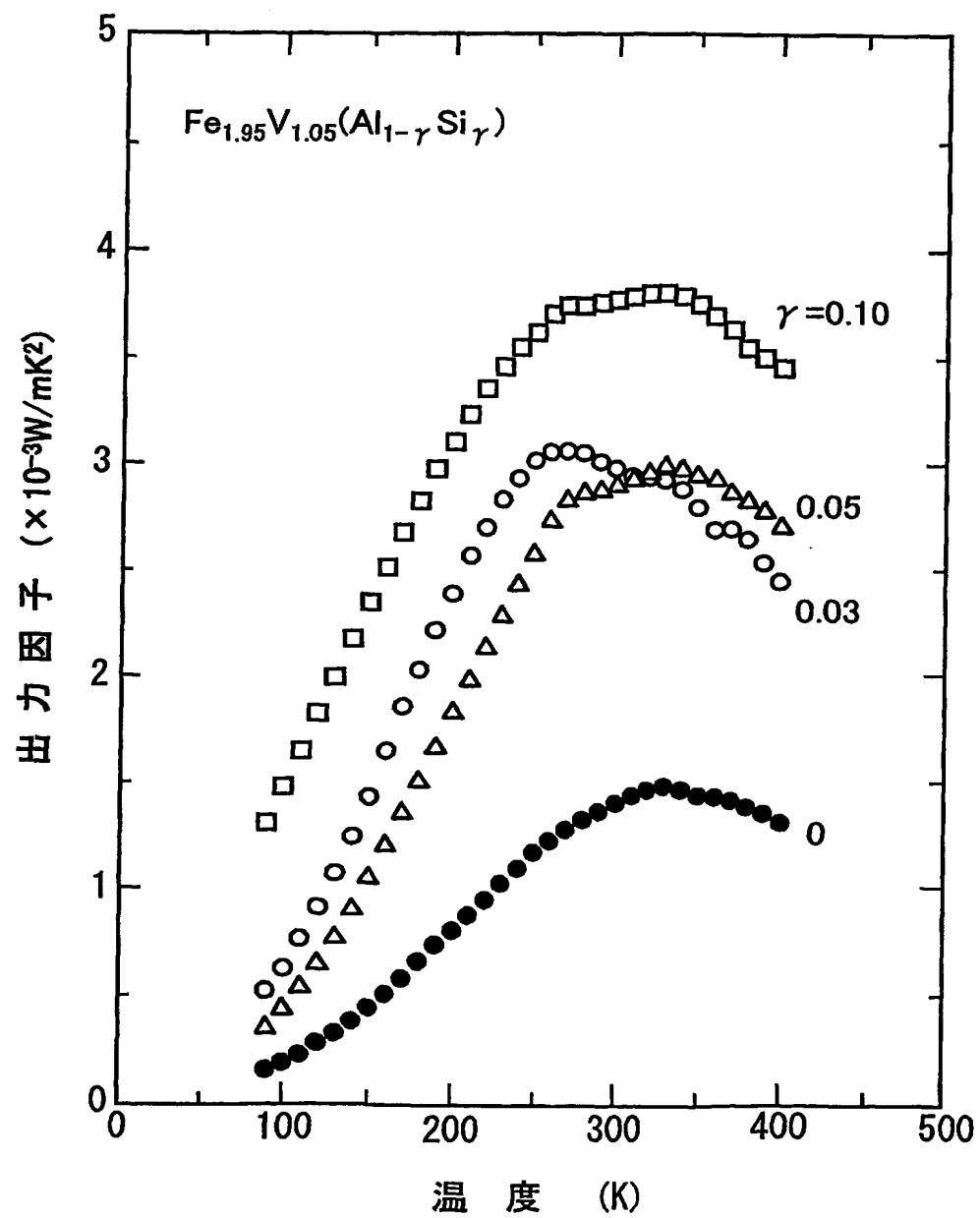


図16

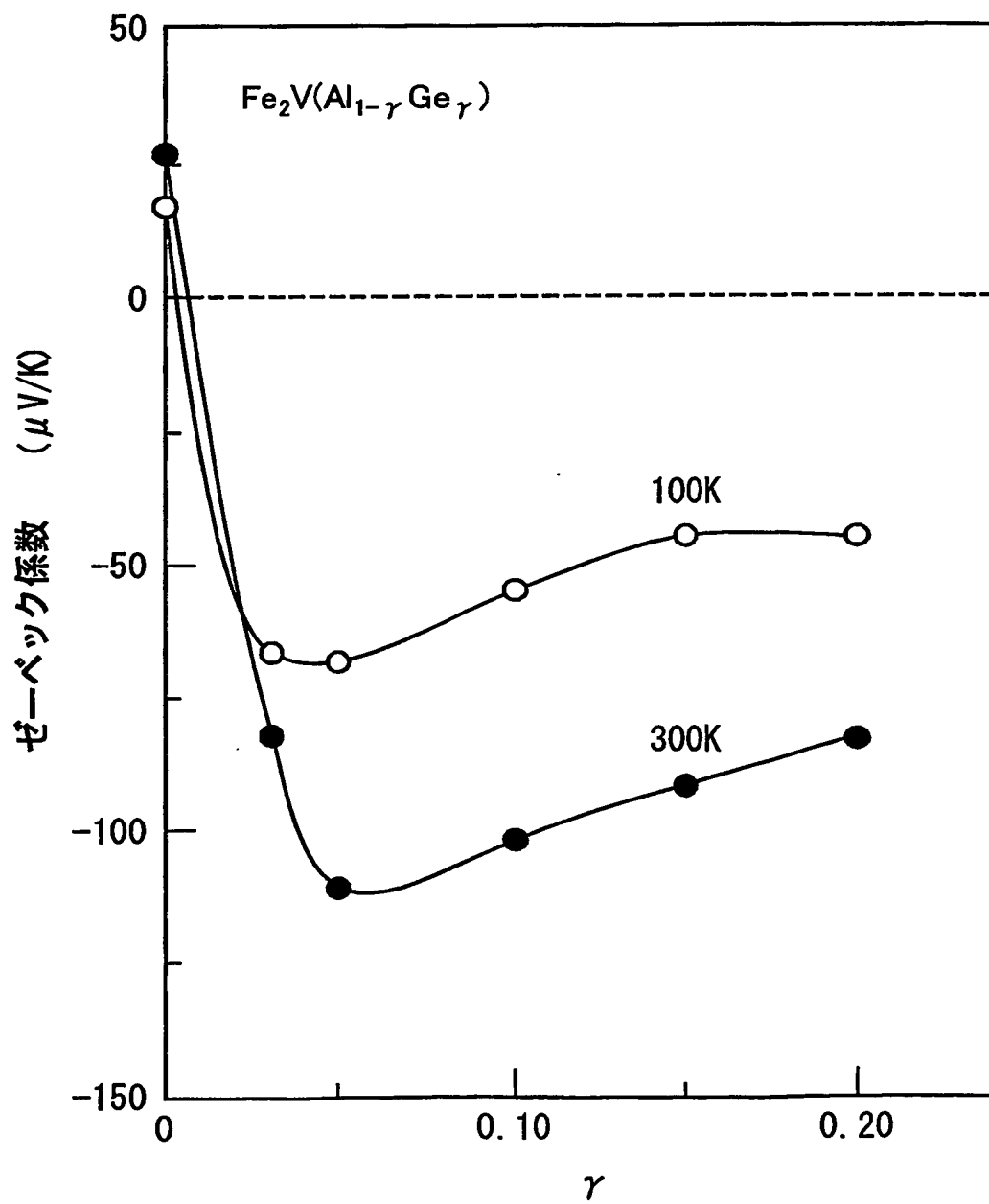


図17

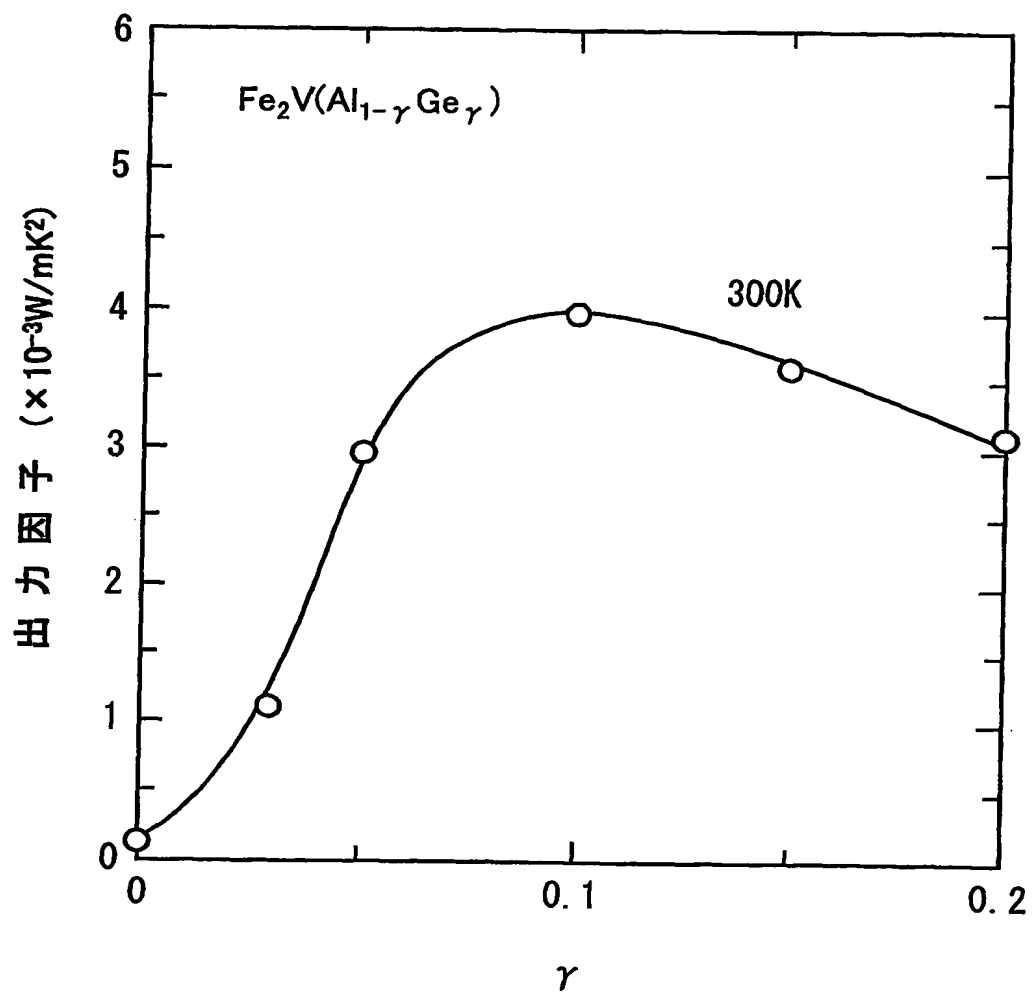


図18

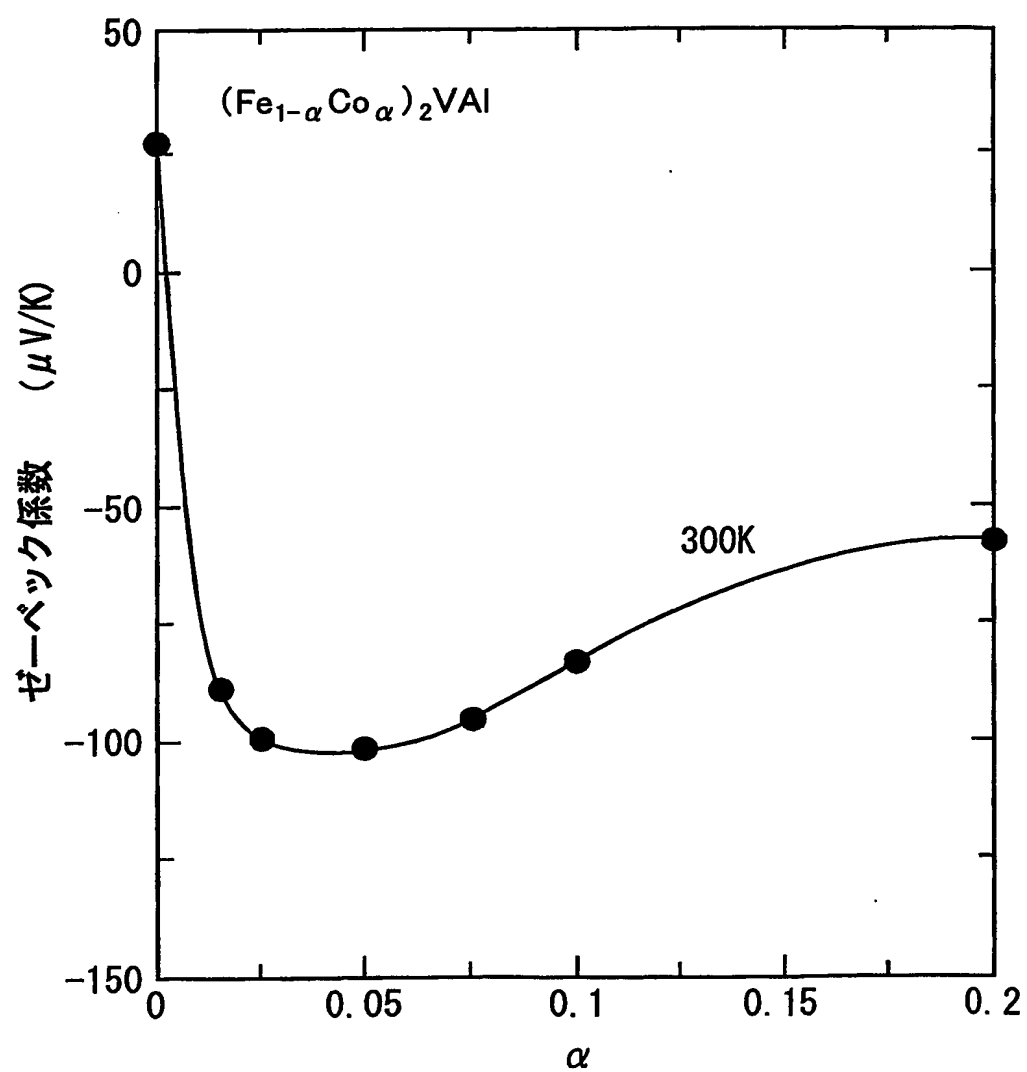


図19

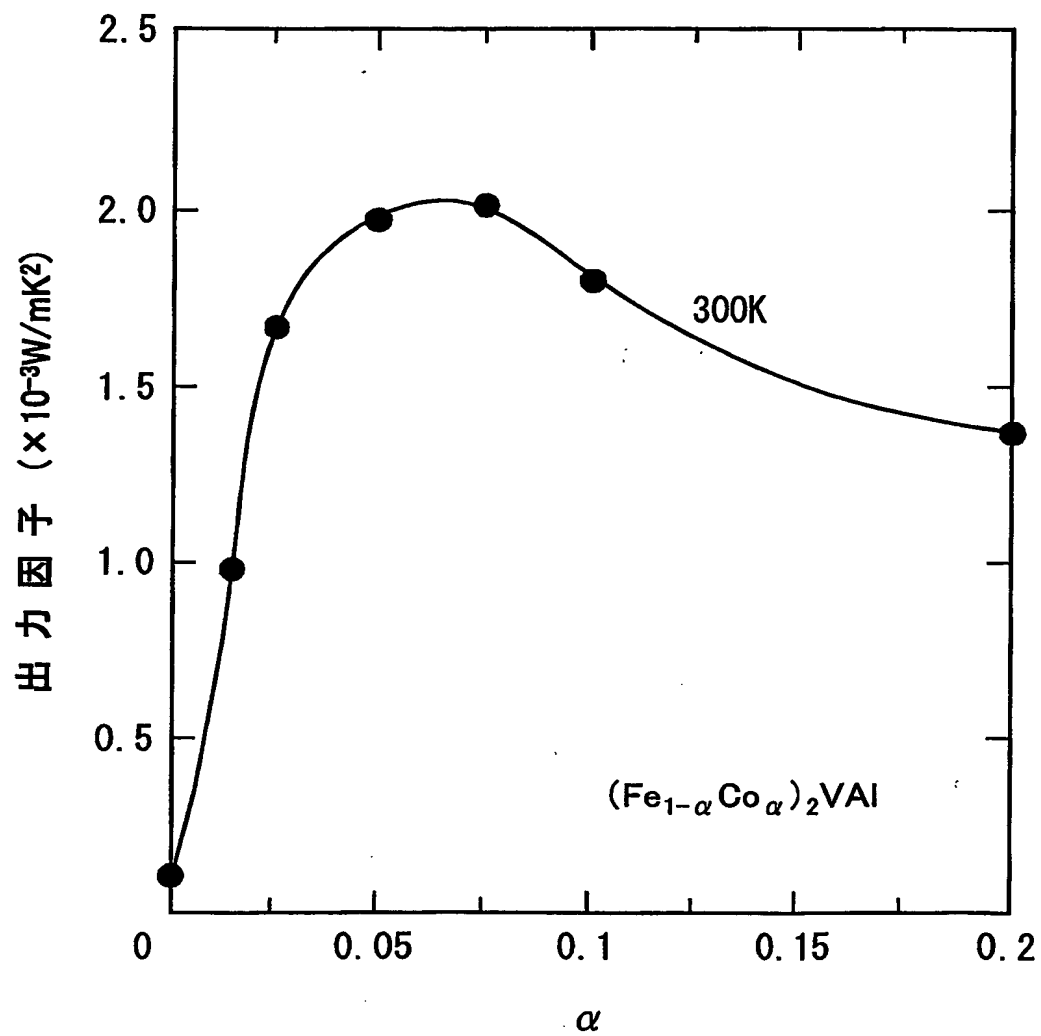


図20

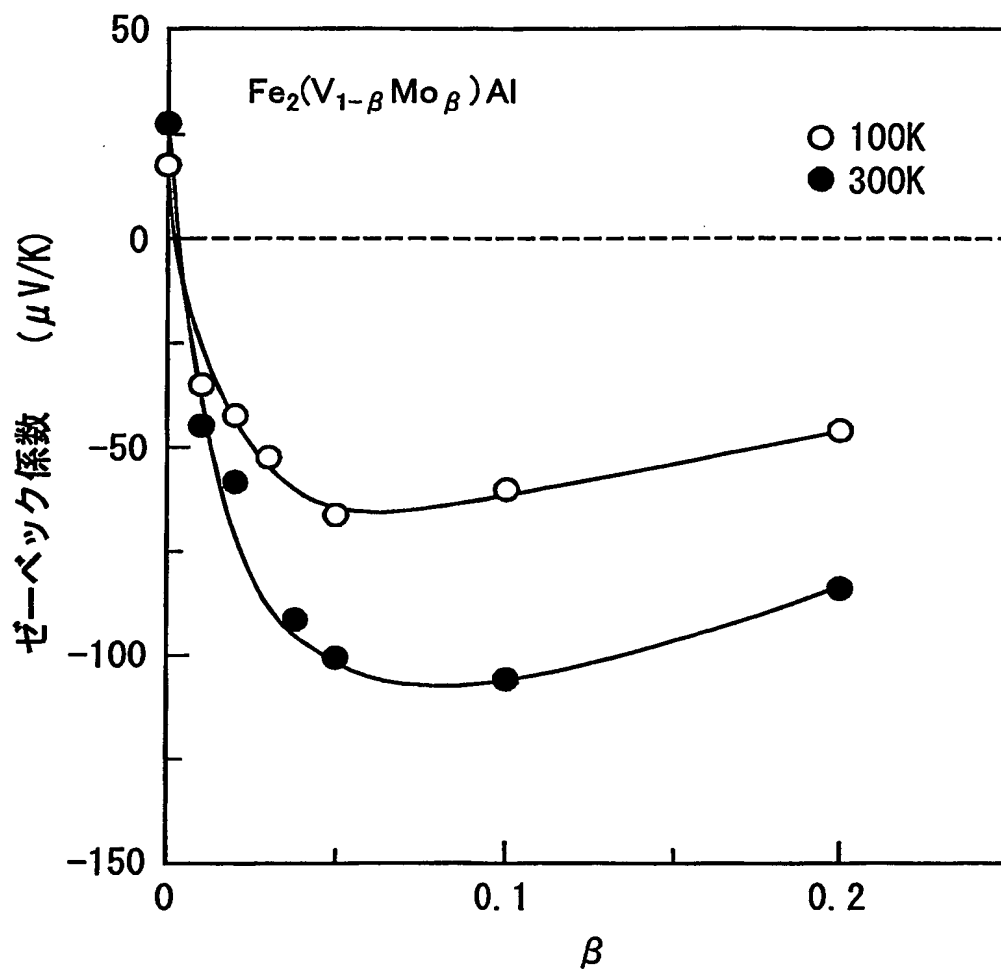


図21

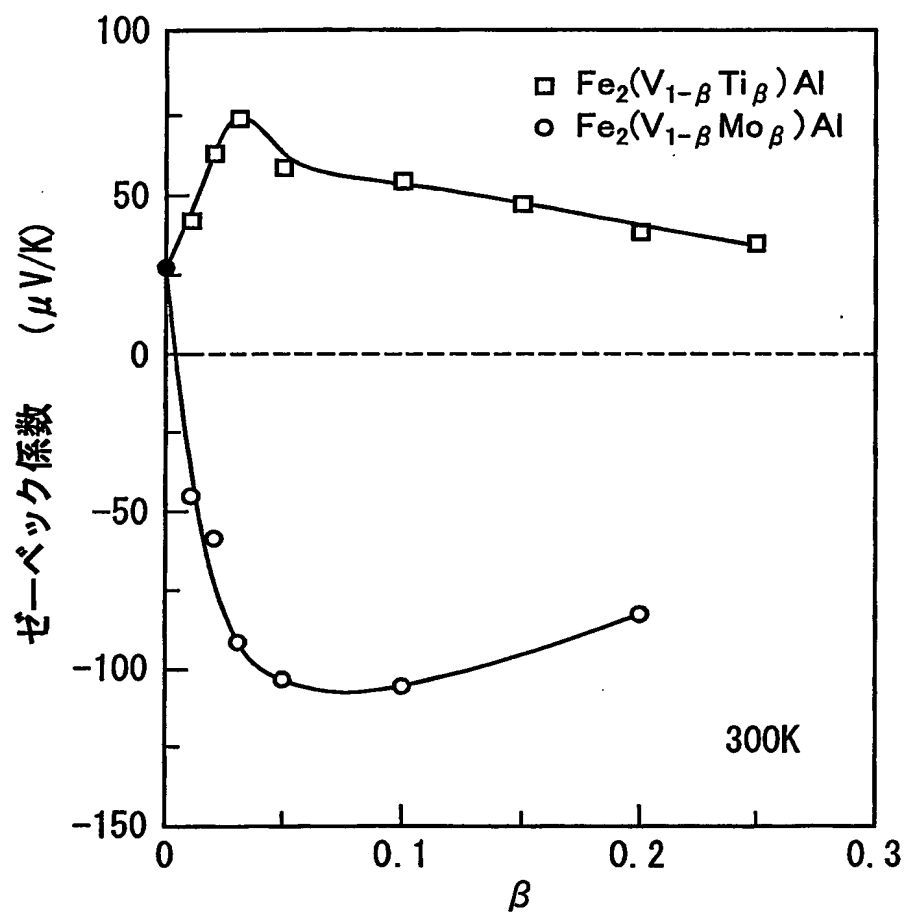


図22

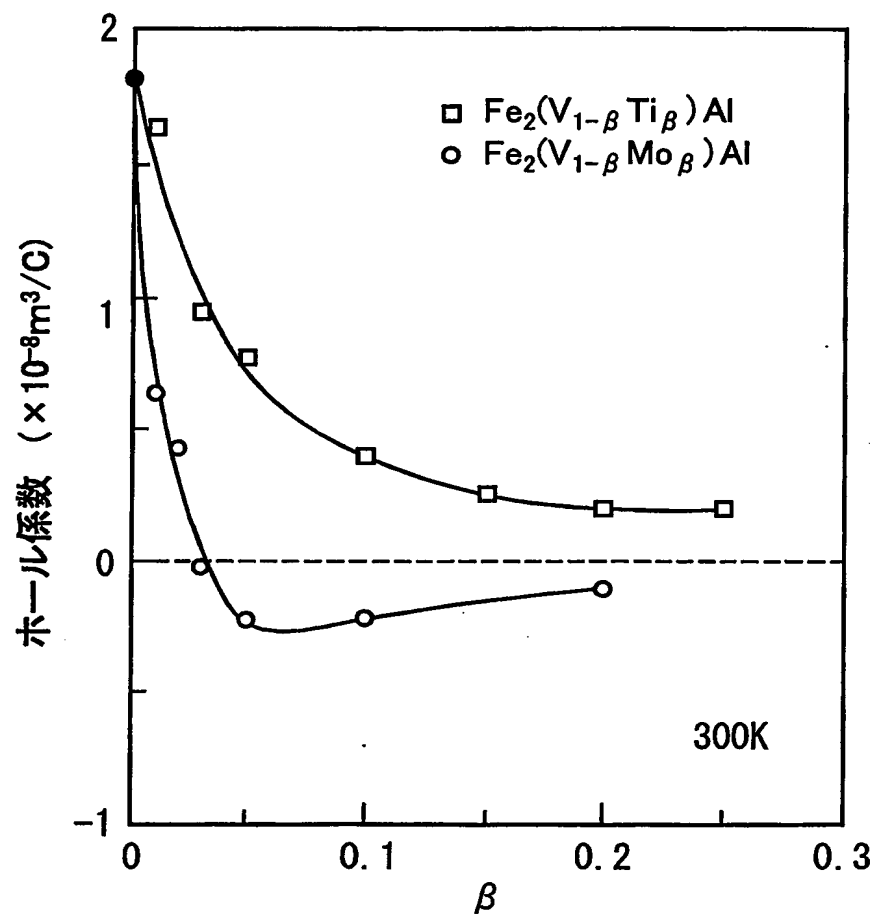


図23

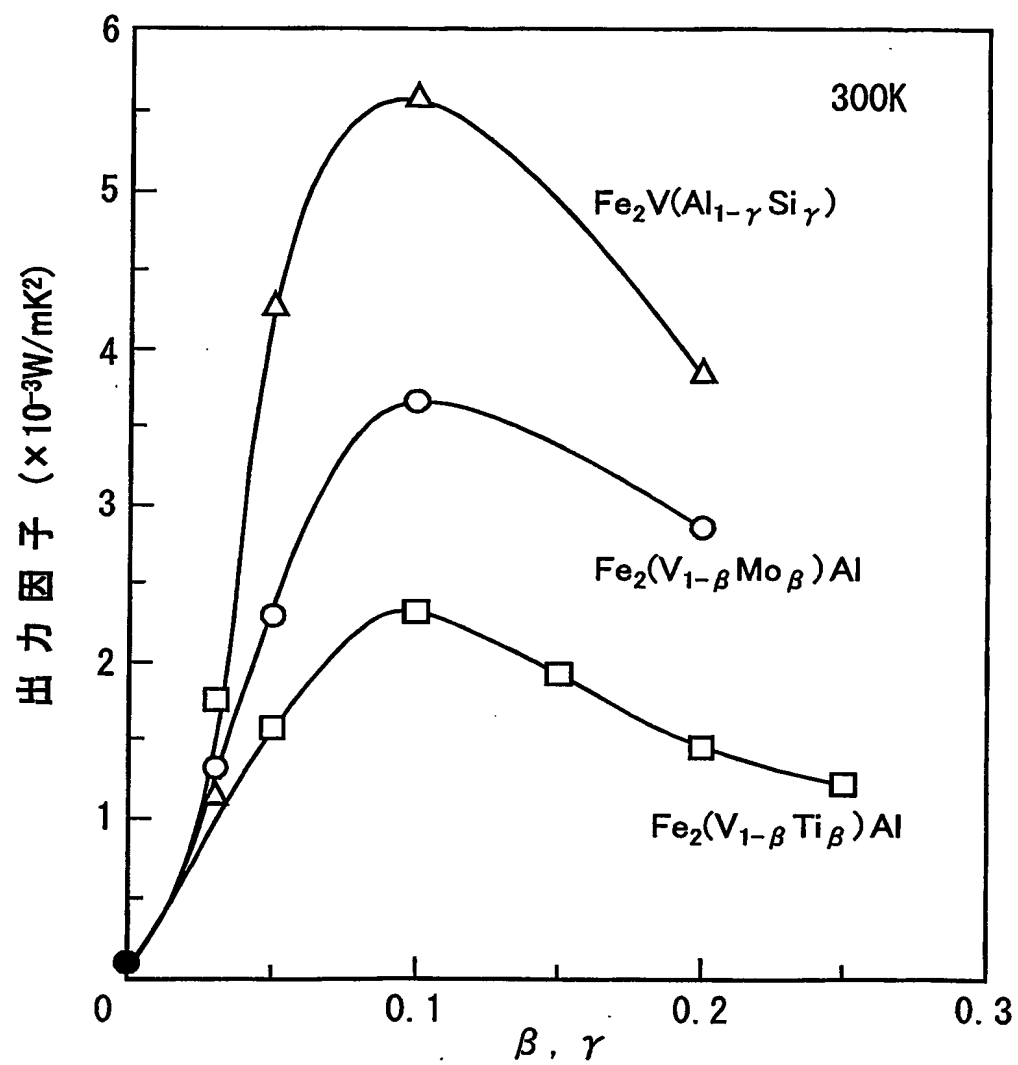
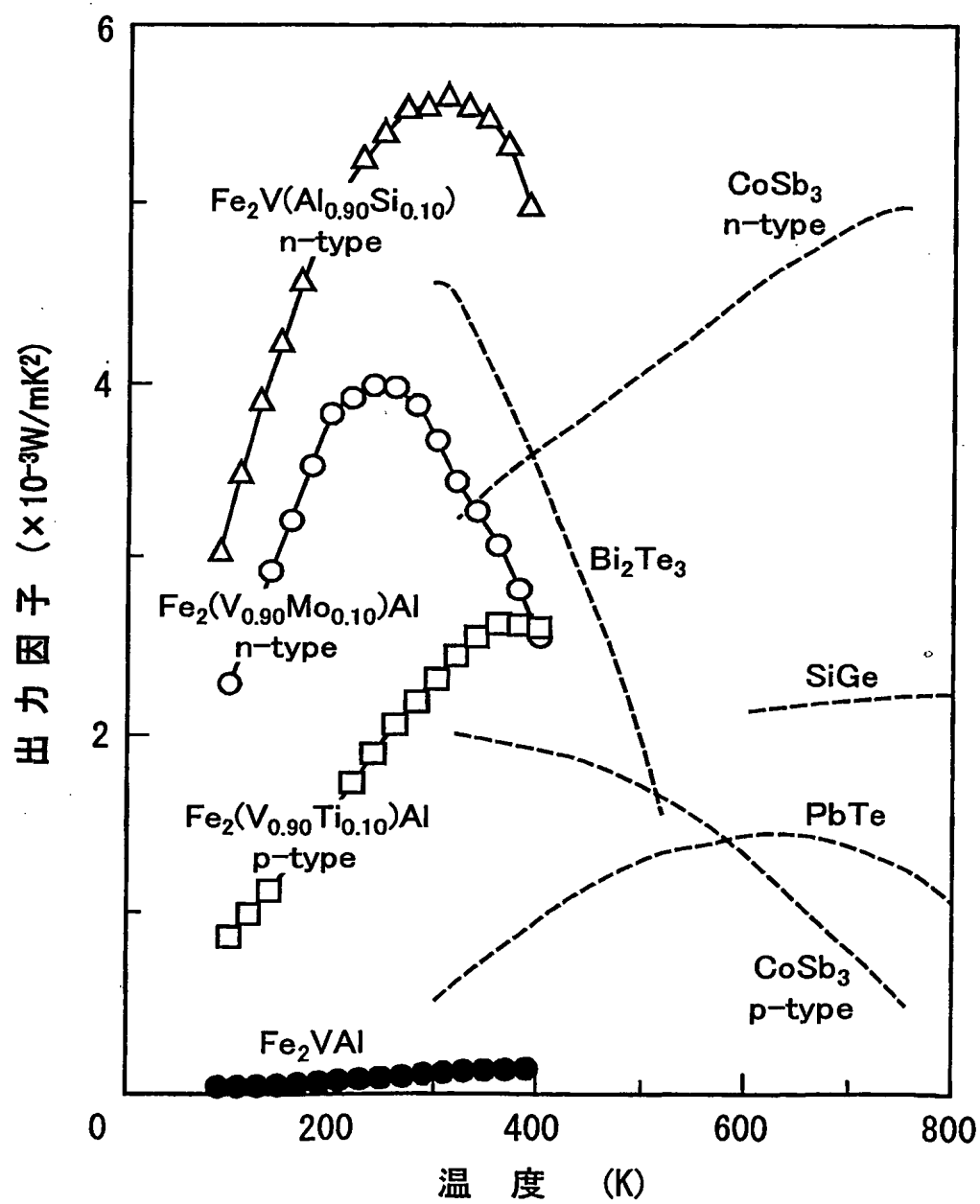


図24



特許協力条約に基づく国際出願願書

FN0012WO

原本（出願用） - 印刷日時 2002年08月19日（19. 08. 2002）月曜日 10時47分00秒

VIII-5-1 1	不利にならない開示又は新規性喪失の例外に関する申立て 不利にならない開示又は新規性喪失の例外に関する申立て（規則4.17(v)及び51の2.1(a)(v)）	本国際出願に関し、 財団法人名古屋産業科学研究所は、本国際出願の請求項に記載された対象が以下のよう に開示されたことを申し立てる。
VIII-5-1 (i) VIII-5-1 (ii) VIII-5-1 (iii) VIII-5-1 (iv)	開示の種類 開示の日付： 開示の名称： 開示の場所：	刊行物 2001年03月28日（28. 03. 2001） 日本金属学会講演概要集 第54頁
VIII-5-1 (i) VIII-5-1 (ii) VIII-5-1 (iii) VIII-5-1 (iv)	開示の種類 開示の日付： 開示の名称： 開示の場所：	刊行物 2001年05月25日（25. 05. 2001） フィジカルレビュー B 第63巻 233303
VIII-5-1 (i) VIII-5-1 (ii) VIII-5-1 (iii) VIII-5-1 (iv)	開示の種類 開示の日付： 開示の名称： 開示の場所：	刊行物 2001年07月20日（20. 07. 2001） 日本金属学会誌 第65巻 第7号 2001年7月 第652頁～第656頁
VIII-5-1 (v)	本申立ては、次の指定国のためになされたものである。：	国内特許又は広域特許のための JP の指定

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP02/08394

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ H01L35/14, H01L35/20, H01L35/24, H01L35/32, C22C38/00,
C22C38/12, H02N11/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ H01L35/14, H01L35/20, H01L35/24, H01L35/32, C22C38/00,
C22C38/12, H02N11/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-2002	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2002
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2002	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2002

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2001-189495 A (Yamaguchi Industrial Promotion Foundation), 10 July, 2001 (10.07.01), Full text; Figs. 1 to 4 (Family: none)	1-22
A	JP 11-186615 A (Zaidan Hojin Yamaguchi-Ken Sangyo Gijutsu Kaihatsu Kiko), 09 July, 1999 (09.07.99), Full text Figs. 1 to 5 (Family: none)	1-22
A	JP 11-135840 A (Sumitomo Special Metals Co., Ltd.), 21 May, 1999 (21.05.99), Full text (Family: none)	1-22

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
 "E" earlier document but published on or after the international filing date
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
 "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
 "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
 "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
12 November, 2002 (12.11.02)

Date of mailing of the international search report
26 November, 2002 (26.11.02)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP02/08394

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl¹ H01L35/14, H01L35/20, H01L35/24, H01L35/32,
C22C38/00, C22C38/12, H02N11/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl¹ H01L35/14, H01L35/20, H01L35/24, H01L35/32,
C22C38/00, C22C38/12, H02N11/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-2002年
日本国公開実用新案公報	1971-2002年
日本国登録実用新案公報	1994-2002年
日本国実用新案登録公報	1996-2002年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 2001-189495 A (財団法人やまぐち産業振興財団) 2001.07.10, 全文, 図1-4 (ファミリーなし)	1-22
A	JP 11-186615 A (財団法人山口県産業技術開発機構) 1999.07.09, 全文, 図1-5 (ファミリーなし)	1-22

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献
「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

12.11.02

国際調査報告の発送日

26.11.02

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)
郵便番号100-8915
東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

小野田 誠

4M

8427

電話番号 03-3581-1101 内線 3462

C (続き). 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 11-135840 A (住友特殊金属株式会社) 1999.05.21, 全文 (ファミリーなし)	1-22